

10/670,744

L12 ANSWER 5 OF 10 CAPLUS COPYRIGHT 2005 ACS on STN

AN 2000:227987 CAPLUS

DN 132:271742

TI Cyclohexane derivative and liquid crystal composition containing the same for liquid crystal display

IN Kirsch, Peer; Tarumi, Kazuaki; Krause, Joachim

PA Merck Patent G.m.b.H., Germany

SO Ger. Offen., 42 pp.

CODEN: GWXXBX

DT Patent

LA German

FAN.CNT 1

	PATENT NO.	KIND	DATE	APPLICATION NO.	DATE
PI	DE 19945890	A1	20000406	DE 1999-19945890	19990924 <--
PRAI	DE 1998-19845086	A1	19980930		
OS	MARPAT 132:271742				
IT	263353-62-4P				

RL: SPN (Synthetic preparation); TEM (Technical or engineered material use); PREP (Preparation); USES (Uses)

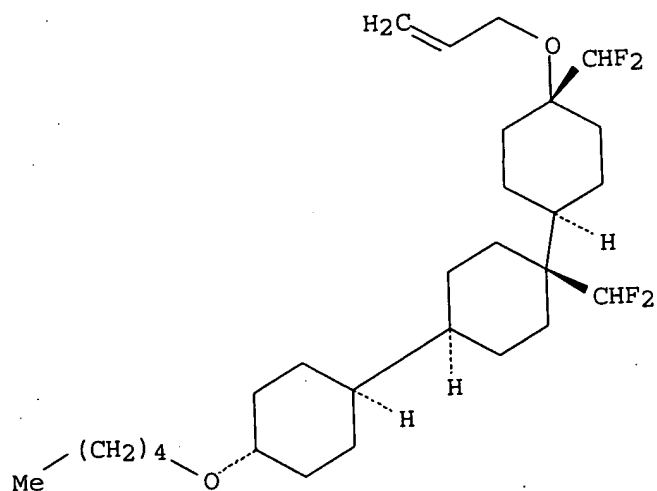
(synthesis of new cyclohexane derivative for liquid crystal composition suitable

for liquid crystal display)

RN 263353-62-4 CAPLUS

CN 1,1':4',1''-Tercyclohexane, 1',4-bis(difluoromethyl)-4''-(pentyloxy)-4-(2-propenyloxy)-, (cis,cis,trans)- (9CI) (CA INDEX NAME)

Relative stereochemistry.



PUB-NO: DE019945890A1

DOCUMENT-IDENTIFIER: DE 19945890 A1

TITLE: New cyclohexane derivatives for use in liquid  
crystal  
media have at least one axial fluoro-methyl or  
-methoxy,  
optionally substituted sulfur pentafluoride or  
sulfonyl  
fluoride group at position one and/or four

PUBN-DATE: April 6, 2000

INVENTOR-INFORMATION:

NAME

KIRSCH, PEER

TARUMI, KAZUAKI

KRAUSE, JOACHIM

COUNTRY

DE

DE

DE

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME

MERCK PATENT GMBH

COUNTRY

DE

APPL-NO: DE19945890

APPL-DATE: September 24, 1999

PRIORITY-DATA: DE19945890A ( September 24, 1999) , DE19845086A ( September  
30, 1998)

INT-CL (IPC): C07C323/08, C07C319/14 , C07D319/06 , C07D409/02 ,  
C07C321/22  
, C07C309/85 , C07C023/18 , C07C043/192 , C07C069/753  
, C09K019/08 , G02F001/137 , G09F009/35

EUR-CL (EPC): C09K019/34 ; C07C017/26, C07C017/354 , C07C022/00 ,  
C07C025/18  
, C07C045/56 , C07C069/75 , C07D319/06 , C09K019/30 ,  
C09K019/30  
, C09K019/30

ABSTRACT:

CHG DATE=20001004 STATUS=O>New cyclohexane derivatives with at least one axial difluoromethyl, difluoromethoxy, fluoromethyl, fluoromethoxy, sulfur pentafluoride, trifluoromethyl-sulfur tetrafluoride or sulfonyl fluoride group at position one and/or four. Cyclohexane derivatives of formula (I):  $R_{<1>}$ ,  $R_{<2>} = H, CN, F, OCHF_2, OCF_3, OCHF_2CF_3, OCH_2CF_3$  or  $OCF_2CF_3$ , or 1-12C alkyl (optionally substituted with at least one halogen or CN group and optionally with one or more non-adjacent  $CH_2$  groups replaced by  $-O-$ ,  $-S-$ ,  $-CO-$ , cyclobutane-1,3-diyl,  $-COO-$ ,  $-OCO-$ ,  $-OCOO-$  or  $-CH=CH-$  in such a way that hetero atoms are not directly linked);  $X_{<1>}, X_{<2>} = H, CHF_2, OCHF_2, CH_2F, OCH_2F, SF_5, SF_4CF_3$  or  $SO_2F$  in the axial position, provided that at least one of these two groups is not H;  $Q = -CH_2-$  or  $-O-$ ;  $A_{<1>}, A_{<2>} = (a)$  trans-1,4-cyclohexylene (optionally with 1 or more non-adjacent  $CH_2$  groups replaced by O and/or S), (b) 1,4-phenylene (optionally with one or two CH groups replaced by N), (c) 1,4-bicyclo(2.2.2)octylene, piperidine-1,4-diyl, naphthalene-2,6-diyl or its decahydro or 1,2,3,4-tetrahydro derivatives, (d) 1,4-cyclohexenylene or (e) a group of formula (Y), where groups of types (a), (b) and (d) may also be substituted with CN, Cl or F;  $Z_{<1>}, Z_{<2>} = -COO-, -OCO-, -CH_2O-, -O-, -OCH_2-, -CH_2CH_2-, -CH=CH-, -C$  equivalent to C-, a single bond,  $-(CF_2)_u-$  or trans  $-(CF=CF)_v-$ ;  $u = 2, 3$  or 4;  $v = 1, 2$  or 3;  $n, m = 0, 1, 2$  or 3;  $(m+n) = 1, 2, 3$  or 4. Independent claims are also included for: (a) a process for the production of (I) in which  $X_{<1>}$  and/or  $X_{<2>} = SF_5$  from the corresponding thiols (II) in which  $X_{<1>}, X_{<2>} = H$  or SH in the axial position (provided that both groups are not H), by oxidation to the corresponding disulfide followed by treatment with a suitable fluorinating agent; (b) liquid crystal (LC) media with at least two LC components, containing at least one compound

(I); (c) LC

display elements containing an LC medium as in (b); and (d) electro-optical

display elements containing an LC medium as in (b) as the dielectric.



①9 **BUNDESREPUBLIK  
DEUTSCHLAND**



**DEUTSCHES  
PATENT- UND  
MARKENAMT**

⑫ **Offenlegungsschrift**  
⑩ **DE 199 45 890 A 1**

⑳ Aktenzeichen: 199 45 890.1  
㉔ Anmeldetag: 24. 9. 1999  
㉕ Offenlegungstag: 6. 4. 2000

㉖ Int. Cl.<sup>7</sup>:  
**C 07 C 323/08**  
C 07 C 319/14  
C 07 D 319/06  
C 07 D 409/02  
C 07 C 321/22  
C 07 C 309/85  
C 07 C 23/18  
C 07 C 43/192  
C 07 C 69/753  
C 09 K 19/08  
G 02 F 1/137  
G 09 F 9/35

**DE 199 45 890 A 1**

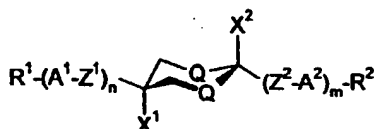
// C09K 19/30, 19/34, C07D 405/02, 407/14

⑥⑥ Innere Priorität:  
198 45 086. 9 30. 09. 1998  
⑦① Anmelder:  
Merck Patent GmbH, 64293 Darmstadt, DE

⑦② Erfinder:  
Kirsch, Peer, Dr., 64293 Darmstadt, DE; Tarumi,  
Kazuaki, Dr., 64342 Seeheim-Jugenheim, DE;  
Krause, Joachim, Dr., 64807 Dieburg, DE

**Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen**

- ⑤④ Cyclohexan-Derivate und flüssigkristallines Medium  
⑤⑦ Die Erfindung betrifft Cyclohexan-Derivate der Formel I

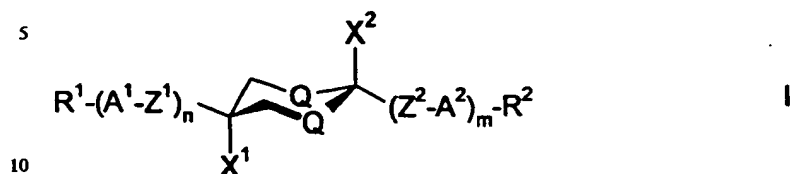


worin n, m, R¹, R², X¹, X², Z¹, Z², A¹, A² und Q die angegebene Bedeutung aufweisen.

**DE 199 45 890 A 1**

## Beschreibung

Die Erfindung betrifft neue Cyclohexan-Derivate der Formel I



worin

15  $R^1, R^2$  H, -CN, -F, -OCHF<sub>2</sub>, -OCF<sub>3</sub>, -OCHF<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>, -OCH<sub>2</sub>CF<sub>3</sub> oder -OCF<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>, einen unsubstituierten, einen mindestens einfach durch Halogen oder CN substituierten Alkylrest mit 1-12 C-Atomen, worin auch eine oder mehrere CH<sub>2</sub>-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -O-, -S-, -CO-,  $\diamond$ -, -CO-O-, -O-CO-, -O-CO-O- oder -CH=CH- so ersetzt sein können, daß Heteroatome nicht direkt verbunden sind.

$X^1, X^2$  jeweils unabhängig voneinander H, CHF<sub>2</sub>, OCHF<sub>2</sub>, CH<sub>2</sub>F, OCH<sub>2</sub>F, SF<sub>5</sub>, SF<sub>4</sub>CF<sub>3</sub> oder SO<sub>2</sub>F in axialer Position, wobei zumindest eine der beiden Gruppen  $X^1$  und  $X^2$  nicht die Bedeutung H aufweist,

Q -CH<sub>2</sub> oder -O-,

20  $A^1, A^2$  unabhängig voneinander einen

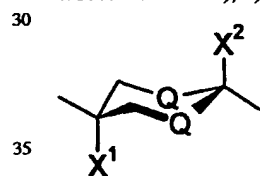
a) trans-1,4-Cyclohexylenrest, worin auch eine oder mehrere nicht benachbarte CH<sub>2</sub> Gruppen durch -O- und/oder -S- ersetzt sein können,

b) 1,4-Phenylene- rest, worin auch eine oder zwei CH-Gruppen durch N ersetzt sein können,

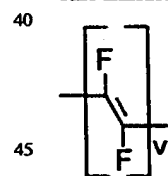
25 c) Rest aus der Gruppe 1,4-Bicyclo(2,2,2)-oxylen, Piperidin-1,4-diyl, Naphthalin-2,6-diyl, Decahydronaphthalin-2,6-diyl und 1,2,3,4-Tetrahydronaphthalin-2,6-diyl,

d) 1,4-Cyclohexenylen,

wobei die Reste a), b) und d) durch CN, Cl oder F substituiert sein können oder



$Z^1, Z^2$  jeweils unabhängig voneinander -CO-O-, -O-CO-, -CH<sub>2</sub>O-, -O-, -O-CH<sub>2</sub>-, -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-, -CH=CH-, -C≡C-, oder eine Einfachbindung, (CF<sub>2</sub>)<sub>u</sub> oder



2, 3 oder 4,

1, 2 oder 3

50 und

n, m unabhängig voneinander 0, 1, 2 oder 3,

wobei

$m + n$  1, 2, 3 oder 4

bedeutet.

55 Die Erfindung betrifft außerdem die Verwendung der Verbindungen der Formel I als Komponenten flüssigkristalliner Medien sowie Flüssigkristall- und elektrooptische Anzeigeelemente, die die erfindungsgemäßen flüssigkristallinen Medien enthalten.

Die Verbindungen der Formel I weisen häufig einen geringen positiven bis stark negativen Wert der dielektrischen Anisotropie bei gleichzeitig geringen Werten der optischen Anisotropie und Viskosität auf und können als Komponenten flüssigkristalliner Medien verwendet werden, insbesondere für Displays, die auf dem Prinzip der verdrehten Zelle, dem Guest-Host-Effekt, dem Effekt der Deformation aufgerichteter Phasen DAP oder ECB (Electrically controlled birefringence) oder dem Effekt der dynamischen Streuung beruhen.

Die bisher für diesen Zweck eingesetzten Substanzen haben stets gewisse Nachteile, beispielsweise zu geringe Stabilität gegenüber der Einwirkung von Wärme, Licht oder elektrischen Feldern, ungünstige elastische und/oder dielektrische Eigenschaften.

65 Ähnliche Verbindungen werden beispielsweise in der Offenlegungsschrift DE 34 37 935 A1 beschrieben. Gegenstand dieses Dokuments sind u. a. auch axial substituierte Dioxane und Dithiane. Vom allgemeinen Anspruch werden auch Verbindungen umfaßt, die als axiale Substituenten fluoriertes Alkyl oder Alkoxy aufweisen. Die axialen Reste CF<sub>2</sub>H,

OCF<sub>2</sub>H, CFH<sub>2</sub> oder OCFH<sub>2</sub> der vorliegenden Anmeldung werden jedoch weder explizit genannt, noch werden Wege zu ihrer Herstellung angegeben.

Weiterhin werden geminal substituierte Verbindungen in der Offenlegung WO 98/14418 A1 offenbart. Diese Anmeldung betrifft u. a. Cyclohexan- und Dioxanderivate der Haloalkyl oder Haloalkoxy-Reste in 1,4- bzw. 2,5-Position aufweisen können. Auch in diesem Dokument werden die axialen Reste der vorliegenden Anmeldung weder explizit genannt, noch Herstellungsmöglichkeiten angegeben.

Von der Formel I werden auch alle Isotope der in den Verbindungen der Formel I vorkommenden Elemente umfaßt.

Der Erfindung lag die Aufgabe zugrunde, neue stabile flüssigkristalline oder mesogene Verbindungen aufzufinden, die als Komponenten flüssigkristalliner Medien, insbesondere für TFT- und STN-Displays, geeignet sind.

Es wurde nun gefunden, daß die Verbindungen der Formel I vorzüglich als Komponenten flüssigkristalliner Medien geeignet sind. Mit ihrer Hilfe lassen sich stabile flüssigkristalline Medien, insbesondere geeignet für TFT- oder STN-Displays, erhalten. Die neuen Verbindungen zeichnen sich vor allem durch eine hohe thermische Stabilität aus, die für eine hohe "holding ratio" vorteilhaft ist und zeigen bei vergleichsweise geringer Rotationsviskosität günstige Werte der Klärpunkte. Die Verbindungen der Formel I weisen eine stark negative dielektrische Anisotropie auf und eignen sich daher insbesondere für Displays, die auf dem Effekt der Deformation aufgerichteter Phasen beruhen.

Mit der Bereitstellung von Verbindungen der Formel I wird ganz allgemein die Palette der flüssigkristallinen Substanzen, die sich unter verschiedenen anwendungstechnischen Gesichtspunkten zur Herstellung flüssigkristalliner Gemische eignen, erheblich verbreitert.

Die Verbindungen der Formel I besitzen einen breiten Anwendungsbereich. In Abhängigkeit von der Auswahl der Substituenten können diese Verbindungen als Basismaterialien dienen, aus denen flüssigkristalline Medien zum überwiegenden Teil zusammengesetzt sind; es können aber auch Verbindungen der Formel I flüssigkristalline Basismaterialien aus anderen Verbindungsklassen zugesetzt werden, um beispielsweise die dielektrische und/oder optische Anisotropie eines solchen Dielektrikums zu beeinflussen und/oder um dessen Schwellenspannung und/oder dessen Viskosität zu optimieren. Durch Zusatz der Verbindungen der Formel I zu flüssigkristallinen Dielektrika lassen sich  $\Delta\epsilon$ -Werte solcher Medien deutlich reduzieren.

Die Bedeutung der Formel I schließt alle Isotope der in den Verbindungen der Formel I gebundenen chemischen Elemente ein. In enantiomerenreiner oder -angereicherter Form eignen sich die Verbindungen der Formel I auch als chirale Dotierstoffe und generell zur Erzielung chiraler Mesophasen.

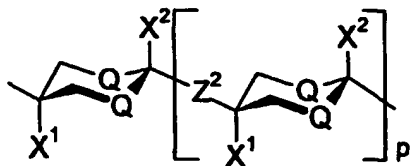
Die Verbindungen der Formel I sind in reinem Zustand farblos und bilden flüssigkristalline Mesophasen in einem für die elektrooptische Verwendung günstig gelegenen Temperaturbereich. Chemisch, thermisch und gegen Licht sind sie stabil.

Gegenstand der Erfindung sind somit die Verbindungen der Formel I sowie die Verwendung dieser Verbindungen als Komponenten flüssigkristalliner Medien. Gegenstand der Erfindung sind ferner flüssigkristalline Medien mit einem Gehalt an mindestens einer Verbindung der Formel I sowie Flüssigkristallanzeigeelemente, insbesondere elektrooptische Anzeigeelemente, die derartige Medien enthalten.

Vor- und nachstehend haben n, m, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X<sup>1</sup>, X<sup>2</sup>, Z<sup>1</sup>, Z<sup>2</sup>, A<sup>1</sup>, A<sup>2</sup> und Q die angegebene Bedeutung, sofern nicht ausdrücklich etwas anderes vermerkt ist. Kommt der Rest X<sup>1</sup> mehrfach vor, so kann er gleiche oder verschiedene Bedeutungen annehmen. Dasselbe gilt für alle anderen mehrfach auftretenden Gruppen oder Reste.

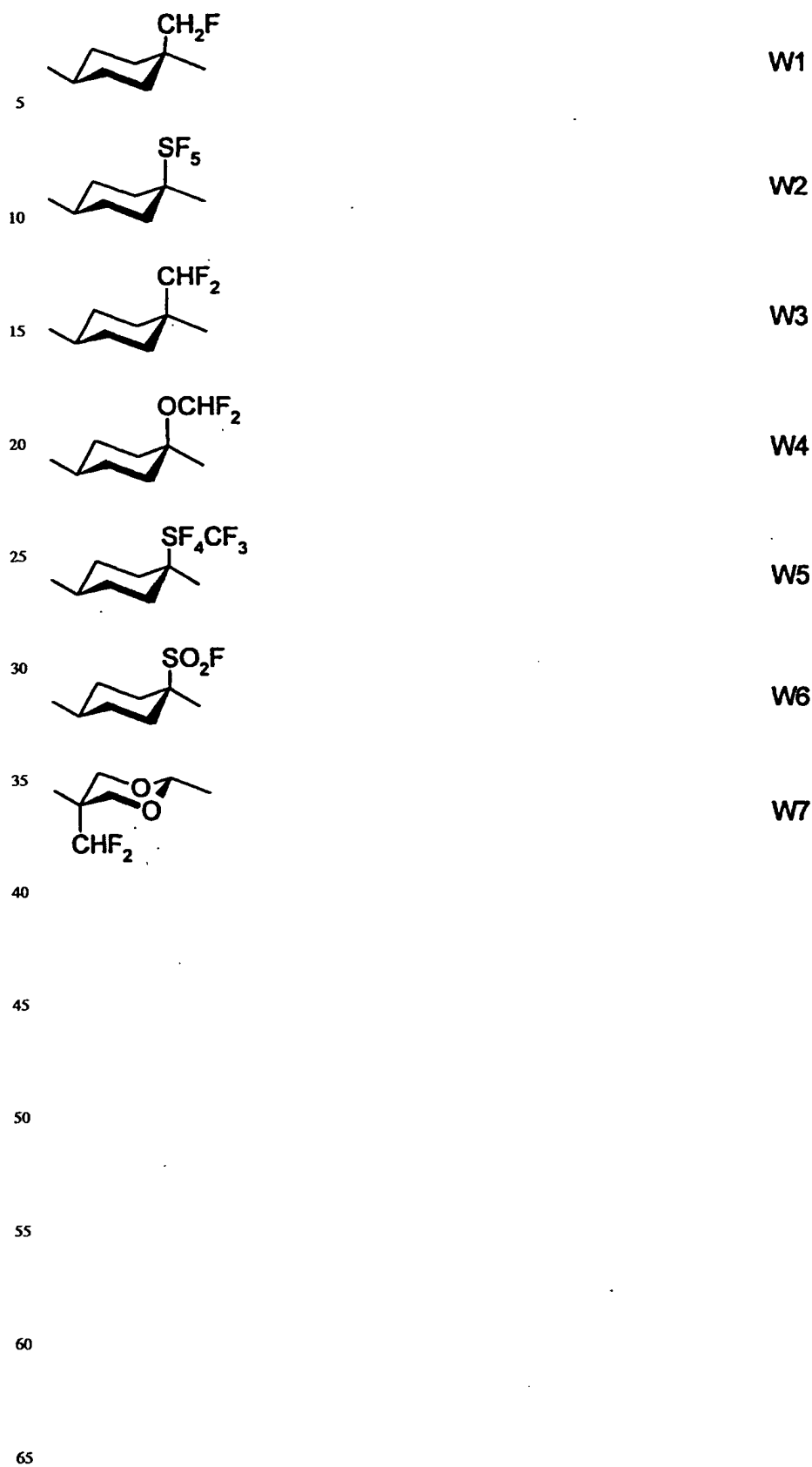
Der Einfachheit halber bedeuten im folgenden Phe einen 1,4-Phenylrest, Cyc einen Cyclohexan-1,4-diylrest oder einen 1- oder 4-Silacyclohexan-1,4-diylrest, Dio einen 1,3-Dioxan-2,5-diylrest, Dit einen 1,3-Dithian-2,5-diylrest, einen Bicyclo-(2,2,2)-octylenrest, wobei Phe und Cyc unsubstituiert oder ein- oder mehrfach durch F oder CN substituiert sein kann.

W bedeutet das folgende Strukturelement:

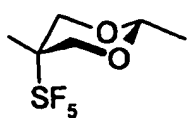


worin X<sup>1</sup>, X<sup>2</sup>, Q und Z<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung aufweisen und p 0, 1, 2 oder 3 bedeutet.

Bevorzugte Bedeutungen der Gruppe W geben die Teilformeln W1 bis W13 wieder:

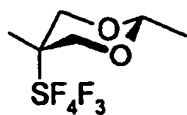






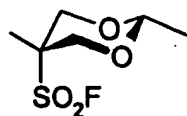
W8

5



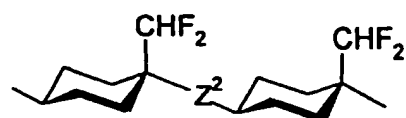
W9

10



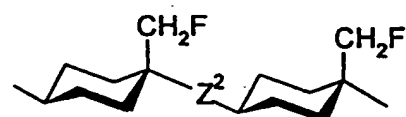
W10

15



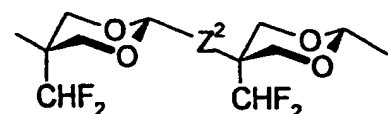
W11

20



W12

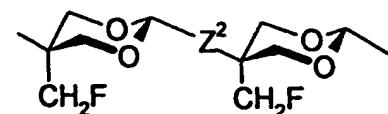
25



W13

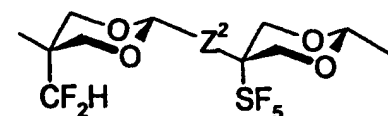
30

35



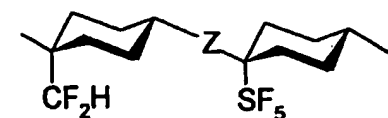
W14

40



W15

45



W16.

50

55

Formel I umfaßt die bevorzugten Verbindungen der Teilformeln Ia1 bis Ia12, die neben der Gruppe W einen sechsgliedrigen Ring enthalten:

$R^1$ -W-Cyc- $R^2$  Ia1

60

$R^1$ -W-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-Cyc- $R^2$  Ia2

$R^1$ -W-COO-Cyc- $R^2$  Ia3

$R^1$ -W-Phe- $R^2$  Ia4

65

$R^1$ -W-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-Phe- $R^2$  Ia5

$R^1\text{-W-COO-Phe-R}^2$  Ia6

$R^1\text{-Cyc-W-R}^2$  Ia7

5  $R^1\text{-Dio-W-R}^2$  Ia8

$R^1\text{-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-R}^2$  Ib9

$R^1\text{-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-R}^2$  Ib10

10  $R^1\text{-Cyc-COO-W-R}^2$  Ib11

$R^1\text{-Dio-COO-W-R}^2$  Ib12

15 ferner die ebenfalls bevorzugten Verbindungen der Teilformeln Ib1 bis Ib72, die zusätzlich zur Gruppe W zwei sechsgliedrige Ringe enthalten:

$R^1\text{-Cyc-Cyc-W-R}^2$  Ib1

20  $R^1\text{-Dio-Cyc-W-R}^2$  Ib2

$R^1\text{-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-W-R}^2$  Ib3

$R^1\text{-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-W-R}^2$  Ib4

25  $R^1\text{-Cyc-COO-Cyc-W-R}^2$  Ib5

$R^1\text{-Dio-COO-Cyc-W-R}^2$  Ib6

30  $R^1\text{-Cyc-Dio-W-R}^2$  Ib7

$R^1\text{-Dio-Dio-W-R}^2$  Ib8

$R^1\text{-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-Dio-W-R}^2$  Ib9

35  $R^1\text{-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-Dio-W-R}^2$  Ib10

$R^1\text{-Cyc-COO-Dio-W-R}^2$  Ib11

40  $R^1\text{-Dio-COO-Dio-W-R}^2$  Ib12

$R^1\text{-Cyc-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-R}^2$  Ib13

$R^1\text{-Dio-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-R}^2$  Ib14

45  $R^1\text{-Cyc-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-R}^2$  Ib15

$R^1\text{-Dio-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-R}^2$  Ib16

50  $R^1\text{-Cyc-Cyc-COO-W-R}^2$  Ib17

$R^1\text{-Dio-Cyc-COO-W-R}^2$  Ib17

$R^1\text{-Cyc-Dio-COO-W-R}^2$  Ib18

55  $R^1\text{-Dio-Dio-COO-W-R}^2$  Ib19

$R^1\text{-Cyc-W-Cyc-R}^2$  Ib20

60  $R^1\text{-Dio-W-Cyc-R}^2$  Ib21

$R^1\text{-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-Cyc-R}^2$  Ib22

$R^1\text{-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-Cyc-R}^2$  Ib23

65  $R^1\text{-Cyc-COO-W-Cyc-R}^2$  Ib24

$R^1\text{-Dio-COO-W-Cyc-R}^2$  Ib25

R <sup>1</sup> -Cyc-W-CN <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -Cyc-R <sup>2</sup>	Ib26	
R <sup>1</sup> -Dio-W-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -Cyc-R <sup>2</sup>	Ib27	
R <sup>1</sup> -Cyc-W-COO-Cyc-R <sup>2</sup>	Ib28	5
R <sup>1</sup> -Dio-W-COO-Cyc-R <sup>2</sup>	Ib29	
R <sup>1</sup> -Cyc-W-Phe-R <sup>2</sup>	Ib30	10
R <sup>1</sup> -Dio-W-Phe-R <sup>2</sup>	Ib31	
R <sup>1</sup> -Cyc-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -W-Phe-R <sup>2</sup>	Ib32	
R <sup>1</sup> -Dio-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -W-Phe-R <sup>2</sup>	Ib33	15
R <sup>1</sup> -Cyc-COO-W-Phe-R <sup>2</sup>	Ib34	
R <sup>1</sup> -Dio-COO-W-Phe-R <sup>2</sup>	Ib35	20
R <sup>1</sup> -Cyc-W-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -Phe-R <sup>2</sup>	Ib36	
R <sup>1</sup> -Dio-W-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -Phe-R <sup>2</sup>	Ib37	
R <sup>1</sup> -Cyc-W-COO-Phe-R <sup>2</sup>	Ib38	25
R <sup>1</sup> -Dio-W-COO-Phe-R <sup>2</sup>	Ib39	
R <sup>1</sup> -W-Gyc-Cyc-R <sup>2</sup>	Ib40	30
R <sup>1</sup> -W-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -Cyc-Cyc-R <sup>2</sup>	Ib41	
R <sup>1</sup> -W-COO-Cyc-Cyc-R <sup>2</sup>	Ib42	
R <sup>1</sup> -W-Dio-Cyc-R <sup>2</sup>	Ib43	35
R <sup>1</sup> -W-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -Dio-Cyc-R <sup>2</sup>	Ib44	
R <sup>1</sup> -W-COO-Dio-Cyc-R <sup>2</sup>	Ib45	40
R <sup>1</sup> -W-Cyc-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -Cyc-R <sup>2</sup>	Ib46	
R <sup>1</sup> -W-Dio-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -Cyc-R <sup>2</sup>	Ib47	
R <sup>1</sup> -W-Cyc-COO-Cyc-R <sup>2</sup>	Ib48	45
R <sup>1</sup> -W-Dio-COO-Cyc-R <sup>2</sup>	Ib49	
R <sup>1</sup> -W-Cyc-Phe-R <sup>2</sup>	Ib50	50
R <sup>1</sup> -W-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -Cyc-Phe-R <sup>2</sup>	Ib51	
R <sup>1</sup> -W-COO-Cyc-Phe-R <sup>2</sup>	Ib52	
R <sup>1</sup> -W-Dio-Phe-R <sup>2</sup>	Ib51	55
R <sup>1</sup> -W-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -Dio-Dio-R <sup>2</sup>	Ib52	
R <sup>1</sup> -W-COO-Dio-Dio-R <sup>2</sup>	Ib53	60
R <sup>1</sup> -W-Cyc-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -Dio-R <sup>2</sup>	Ib54	
R <sup>1</sup> -W-Dio-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -Phe-R <sup>2</sup>	Ib55	
R <sup>1</sup> -W-Cyc-COO-Phe-R <sup>2</sup>	Ib56	65
R <sup>1</sup> -W-Dio-COO-Phe-R <sup>2</sup>	Ib57	

- $R^1\text{-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-R}^2$  Ib58  
 $R^1\text{-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-R}^2$  Ib59  
5  $R^1\text{-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-CH}_2\text{CH}_2\text{-Phe-R}^2$  Ib60  
 $R^1\text{-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-CH}_2\text{CH}_2\text{-Phe-R}^2$  Ib61  
10  $R^1\text{-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-R}^2$  Ib62  
 $R^1\text{-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-R}^2$  Ib63  
 $R^1\text{-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-R}^2$  Ib64  
15  $R^1\text{-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-R}^2$  Ib65  
 $R^1\text{-W-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-R}^2$  Ib66  
20  $R^1\text{-W-CH}_2\text{CH}_2\text{-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-R}^2$  Ib67  
 $R^1\text{-W-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-Phe-R}^2$  Ib68  
 $R^1\text{-W-CH}_2\text{CH}_2\text{-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-Phe-R}^2$  Ib69  
25 sowie die bevorzugten Verbindungen der Teilformeln Ic1 bis Ic25, die neben der Gruppe W drei sechsgliedrige Ringe  
enthalten:  
 $R^1\text{-W-Cyc-Cyc-Cyc-R}^2$  Ic1  
30  $R^1\text{-W-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-Cyc-Cyc-R}^2$  Ic2  
 $R^1\text{-W-Dio-Cyc-Cyc-R}^2$  Ic3  
35  $R^1\text{-W-CH}_2\text{CH}_2\text{-Dio-Cyc-Cyc-R}^2$  Ic4  
 $R^1\text{-W-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-Cyc-R}^2$  Ic5  
 $R^1\text{-W-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-Cyc-R}^2$  Ic6  
40  $R^1\text{-W-Cyc-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-R}^2$  Ic7  
 $R^1\text{-W-Dio-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-R}^2$  Ic8  
45  $R^1\text{-W-Cyc-Dio-Cyc-R}^2$  Ic9  
 $R^1\text{-W-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-Dio-Cyc-R}^2$  Ic10  
 $R^1\text{-W-Dio-Dio-Cyc-R}^2$  Ic11  
50  $R^1\text{-W-CH}_2\text{CH}_2\text{-Dio-Dio-Cyc-R}^2$  Ic12  
 $R^1\text{-W-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-Dio-Cyc-R}^2$  Ic9  
55  $R^1\text{-W-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-Dio-Cyc-R}^2$  Ic10  
 $R^1\text{-W-Cyc-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-R}^2$  Ic11  
 $R^1\text{-Cyc-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-W-R}^2$  Ic12  
60  $R^1\text{-Dio-Dio-CH}_2\text{CH}_2\text{-Cyc-W-R}^2$  Ic13  
 $R^1\text{-Cyc-Cyc-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-R}^2$  Ic14  
65  $R^1\text{-Dio-Cyc-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-R}^2$  Ic15  
 $R^1\text{-Cyc-Dio-Cyc-CH}_2\text{CH}_2\text{-W-R}^2$  Ic16

R<sup>1</sup>-Dio-Dio-Cyc-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-W-R<sup>2</sup> Ic17R<sup>1</sup>-Cyc-Cyc-Dio-W-R<sup>2</sup> Ic18R<sup>1</sup>-Dio-Cyc-Dio-W-R<sup>2</sup> Ic19R<sup>1</sup>-Cyc-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-Cyc-Dio-W-R<sup>2</sup> Ic20R<sup>1</sup>-Dio-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-Cyc-Dio-W-R<sup>2</sup> Ic21

worin R<sup>1</sup>, Cyc, Dio und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung aufweisen.

R<sup>2</sup> bedeutet bevorzugt -CN, F, OCF<sub>3</sub>, CF<sub>3</sub>, geradkettiges Alkyl oder Alkoxy mit 1 bis 10 C-Atomen oder Alkenyl oder Alkenyloxy mit 2 bis 10 C-Atomen, insbesondere F, OCF<sub>3</sub>, Alkyl oder Alkoxy mit 1 bis 7 C-Atomen.

In bevorzugten Verbindungen der Formel I nimmt X<sup>1</sup> und/oder X<sup>2</sup> die Bedeutung SF<sub>5</sub>, CHF<sub>2</sub> oder CH<sub>2</sub>F an.

In den Verbindungen der vor- und nachstehenden Formeln bedeutet R<sup>1</sup> vorzugsweise geradkettiges Alkyl oder Alkoxy mit 1 bis 10 C-Atomen, Alkenyl oder Alkenyloxy mit 2 bis 10 C-Atomen.

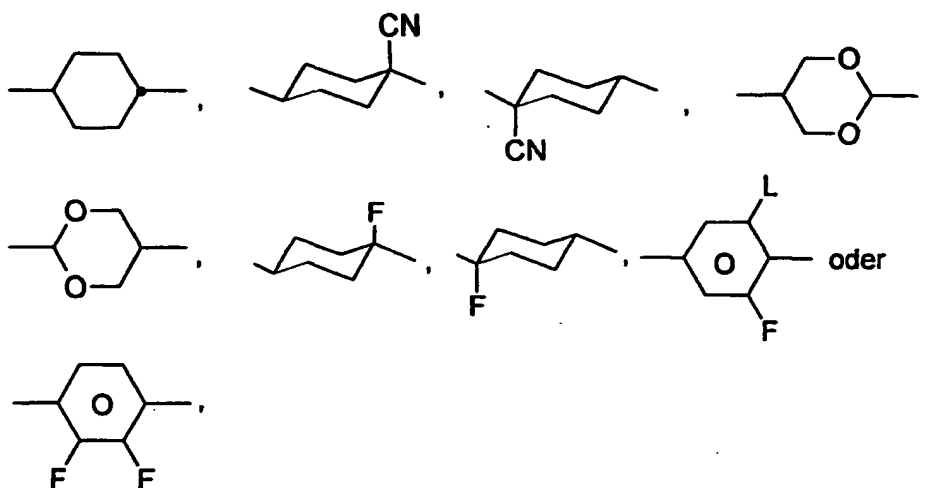
u bedeutet bevorzugt z.

v nimmt vorzugsweise den Wert 1 an.

A<sup>1</sup> und/oder A<sup>2</sup> bedeuten bevorzugt Phe, Cyc oder Dio.

Bevorzugt sind auch Verbindungen der Formel 1 sowie aller Teilformeln, in denen A<sup>1</sup> und/oder A<sup>2</sup> ein- oder zweifach durch F oder CN substituiertes Cyclohexan-1,4-diyl bedeutet.

Vorzugsweise bedeutet A<sup>1</sup> und/oder A<sup>2</sup>



worin L H oder F bedeutet.

n ist vorzugsweise 0, 1 oder 2, insbesondere bevorzugt 1. m ist vorzugsweise 0, 1 oder 2, insbesondere bevorzugt 1 oder 2.

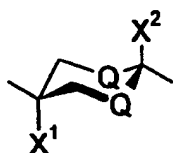
Z<sup>1</sup>, Z<sup>2</sup> und Z<sup>3</sup> bedeuten unabhängig voneinander bevorzugt -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-, E-CH=CH-, -COO-, -OOC- oder eine Einfachbindung, insbesondere bevorzugt eine Einfachbindung oder -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-.

Verbindungen der Formel I sind bevorzugt, in denen R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> gleichzeitig Alkyl oder Alkoxy mit 1 bis 10 C-Atomen bedeuten.

Verbindungen der Formel I, die nicht mehr als einen Dioxanring enthalten stellen ebenfalls eine bevorzugte Ausführungsform der Erfindung dar.

Insbesondere sind ferner solche Verbindungen der Formel I bevorzugt, die dadurch gekennzeichnet sind, daß R<sup>1</sup> geradkettiges Alkyl oder Alkoxy mit 1 bis 10 C-Atomen und R<sup>2</sup> die Bedeutung -CN, -F, -CHF<sub>2</sub> oder -OCF<sub>3</sub> aufweist.

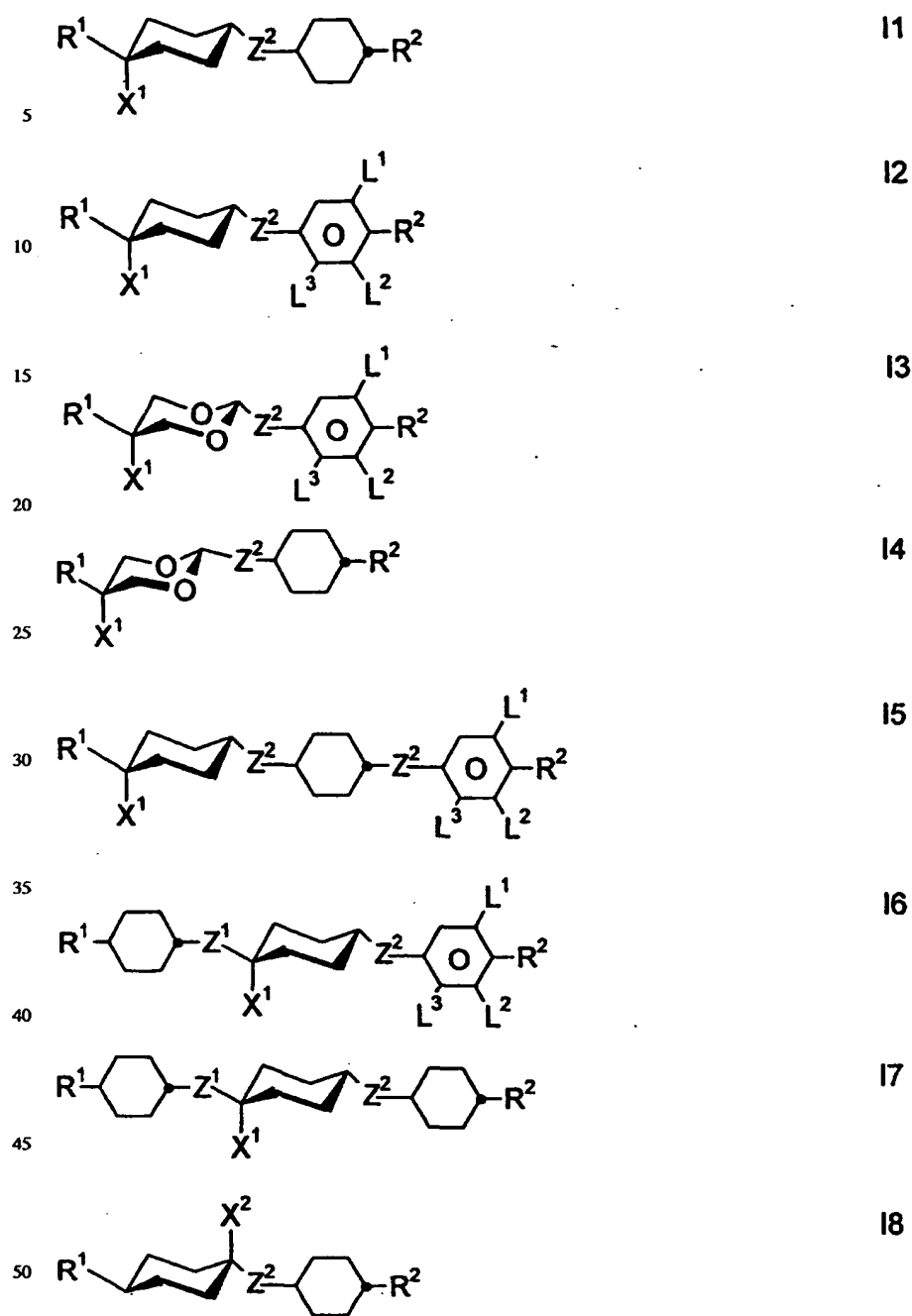
Verbindungen der Formel I sind bevorzugt, worin mindestens eine der Gruppen A<sup>1</sup> oder A<sup>2</sup>

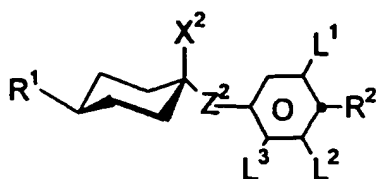


bedeutet.

In den Verbindungen der Formel I befinden sich die Gruppen X<sup>1</sup> und X<sup>2</sup> in axialer Position, d. h. die weiteren an die X<sup>1</sup> und X<sup>2</sup> tragenden Kohlenstoffatome gebundenen Reste befinden sich in trans-Stellung zueinander und nehmen eine equatoriale Position am Sechsring ein.

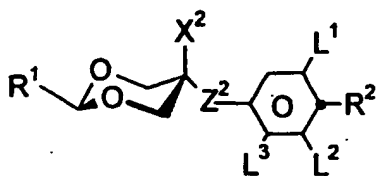
Insbesondere sind ferner die Verbindungen der Formeln I1 bis I25 der folgenden Gruppe bevorzugt:





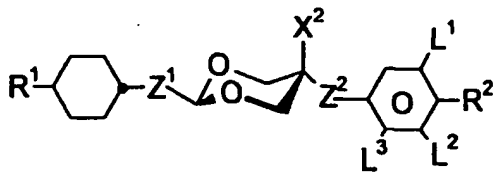
I9

5



I10

10



I11

15

20

25

30

35

40

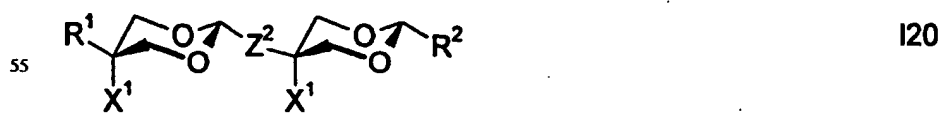
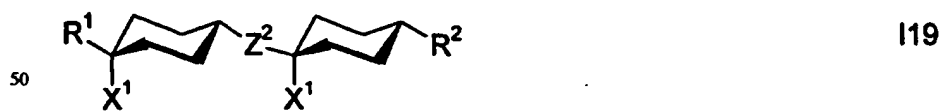
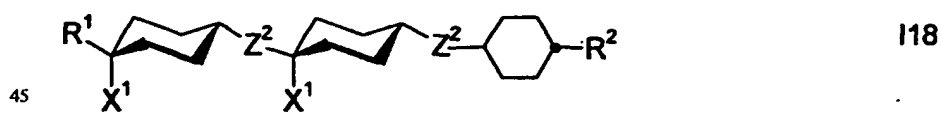
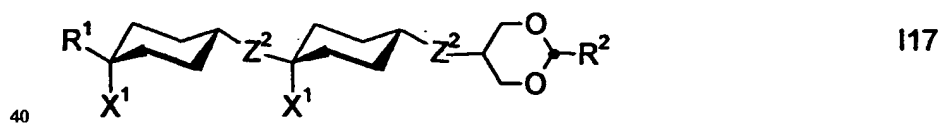
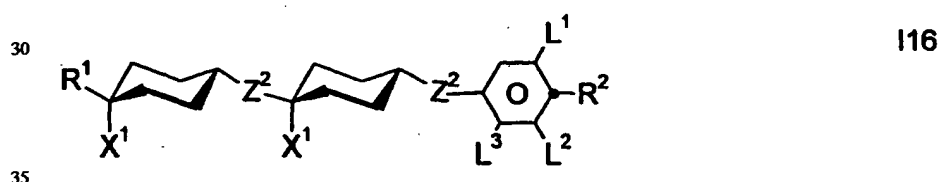
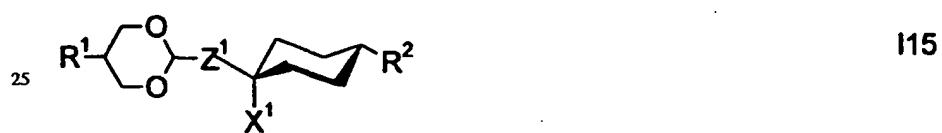
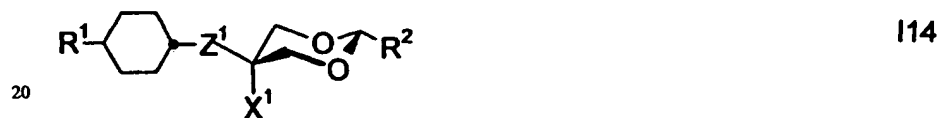
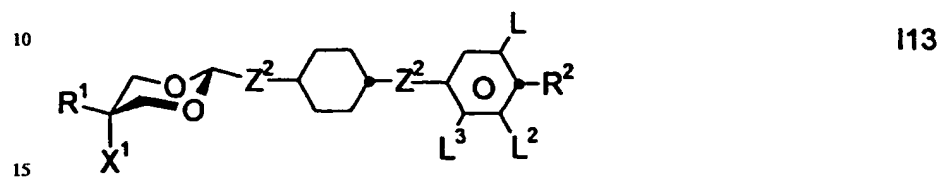
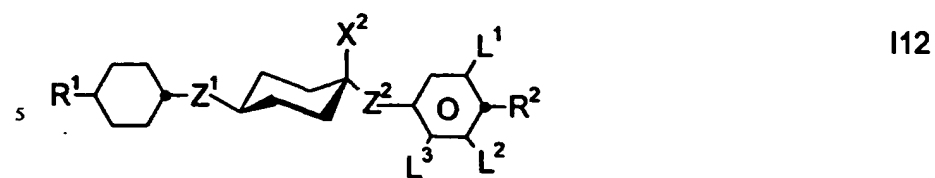
45

50

55

60

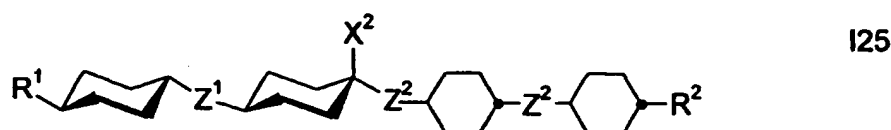
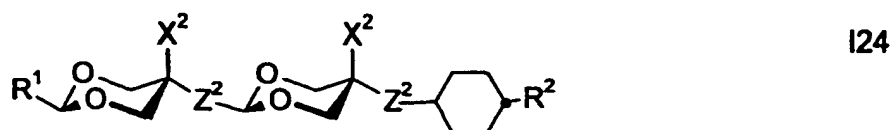
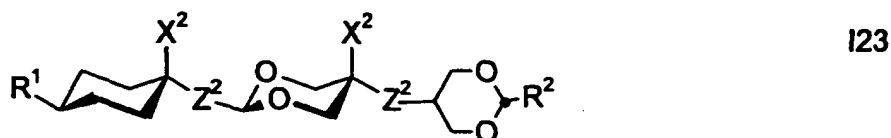
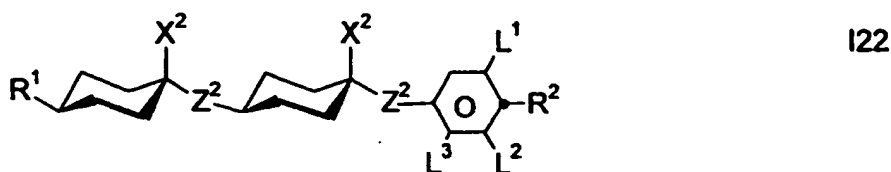
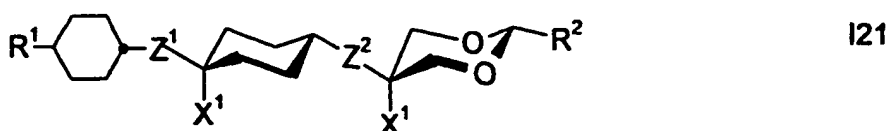
65



60

65





worin  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $Z^1$ ,  $Z^2$ ,  $Z^3$  und  $Y$  die oben angegebene Bedeutung aufweisen und  $L^1$ ,  $L^2$  und  $L^3$  unabhängig voneinander H oder F bedeuten.

Vorzugsweise bedeuten  $L^1$ ,  $L^2$  und  $L^3$  H oder  $L^1$  H und  $L^2$  und  $L^3$  F.

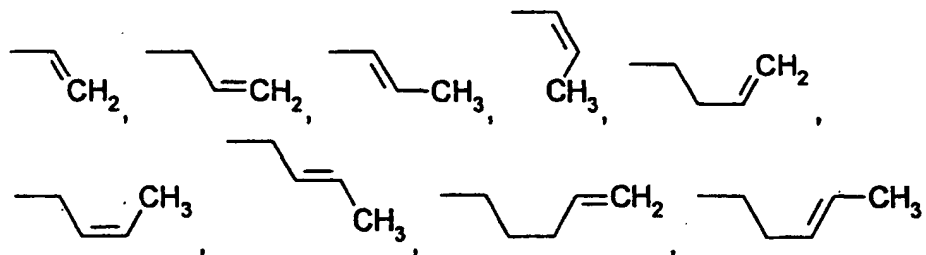
Falls  $R^1$  und/oder  $R^2$  in den vor- und nachstehenden Formeln einen Alkylrest bedeutet, so kann dieser geradkettig oder verzweigt sein. Vorzugsweise ist er geradkettig, hat 2, 3, 4, 5, 6 oder 7 C-Atome und bedeutet demnach bevorzugt Ethyl, Propyl, Butyl, Pentyl, Hexyl oder Heptyl, ferner Methyl, Octyl, Nonyl, Decyl, Undecyl, Dodecyl, Tridecyl, Tetradecyl oder Pentadecyl.

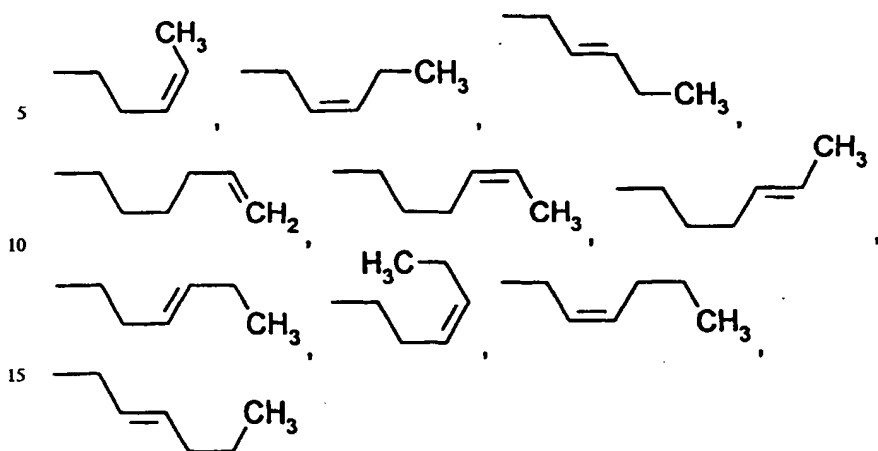
Falls  $R^1$  einen Alkylrest bedeutet, in dem eine  $CH_2$  Gruppe durch  $-O-$  ersetzt ist, so kann dieser geradkettig oder verzweigt sein. Vorzugsweise ist er geradkettig und hat 1 bis 10 C-Atome. Bevorzugt ist die erste  $CH_2$ -Gruppe dieses Alkylrestes durch  $-O-$  ersetzt, so daß der Rest  $R^1$  die Bedeutung Alkoxy erhält und vorzugsweise Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Butoxy, Pentyloxy, Hexyloxy, Heptyloxy, Octyloxy, Nonyloxy bedeutet.

Weiterhin kann auch eine  $CH_2$  Gruppe an anderer Stelle durch  $-O-$  ersetzt sein, so daß der Rest  $R^1$  vorzugsweise geradkettiges 2-Oxapropyl (= Methoxymethyl), 2- (= Ethoxymethyl) oder 3-Oxabutyl (= 2-Methoxyethyl), 2-, 3- oder 4-Oxapentyl, 2-, 3-, 4- oder 5-Oxahexyl, 2-, 3-, 4-, 5- oder 6-Oxaheptyl, 2-, 3-, 4-, 5-, 6- oder 7-Oxaoctyl, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7- oder 8-Oxanonyl, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8- oder 9-Oxadecyl bedeutet.

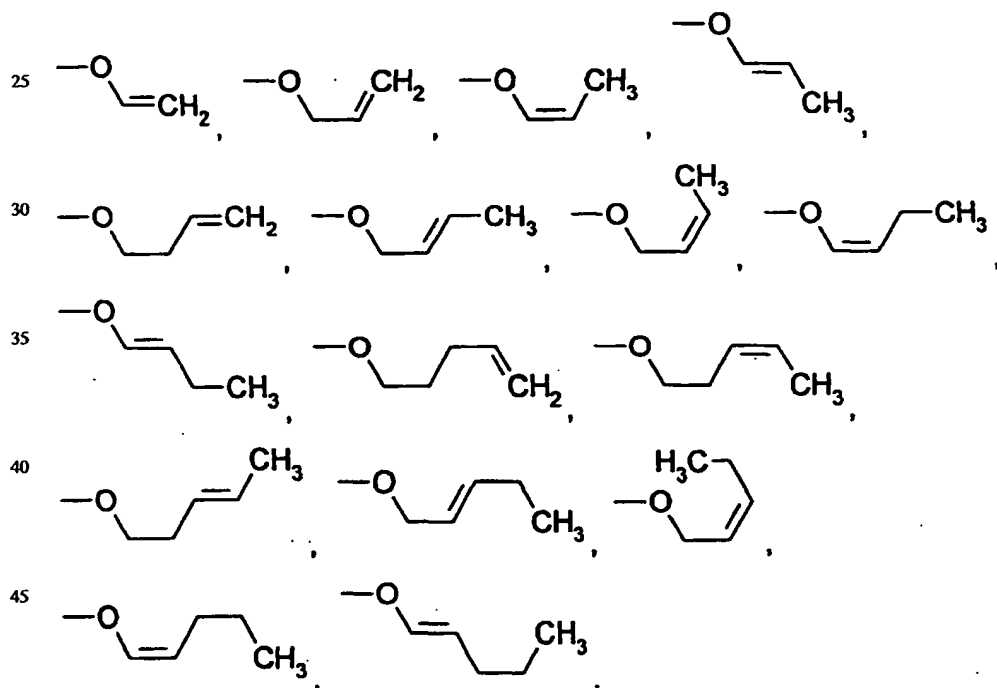
Falls  $R^1$  einen Alkenylrest bedeutet, so kann dieser geradkettig oder verzweigt sein. Vorzugsweise ist er geradkettig und hat 2 bis 10 C-Atome. Er bedeutet demnach besonders Vinyl, Prop-1-, oder Prop-2-enyl, But-1-, 2- oder But-3-enyl, Pent-1-, 2-, 3- oder Pent-4-enyl, Hex-1-, 2-, 3-, 4- oder Hex-5-enyl, Hept-1-, 2-, 3-, 4-, 5- oder Hept-6-enyl, Oct-1-, 2-, 3-, 4-, 5-, 6- oder Oct-7-enyl, Non-1-, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7- oder Non-8-enyl, Dec-1-, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8- oder Dec-9-enyl.

Besonders bevorzugt bedeutet  $R^1$  einen Alkenylrest aus der folgenden Gruppe:





20 Falls R<sup>1</sup> einen Alkenyloxyrest bedeutet, so kann dieser geradkettig oder verzweigt sein. Vorzugsweise ist er geradkettig und hat 2 bis 10 C-Atome. Er bedeutet besonders bevorzugt einen Rest der folgenden Gruppe:



50 Falls R<sup>1</sup> und/oder R<sup>2</sup> einen Alkylrest bedeutet, in dem eine CH<sub>2</sub>-Gruppe durch -O- und eine durch -CO- ersetzt ist, so sind diese bevorzugt benachbart. Somit beinhalten diese eine Acyloxygruppe -CO-O- oder eine Oxycarbonylgruppe -O-CO-. Vorzugsweise sind diese geradkettig und haben 2 bis 6 C-Atome.

Sie bedeuten demnach besonders Acetyloxy, Propionyloxy, Butyryloxy, Pentanoyloxy, Hexanoyloxy, Acetyloxymethyl, Propionyloxymethyl, Butyryloxymethyl, Pentanoyloxymethyl, 2-Acetyloxyethyl, 2-Propionyloxyethyl, 2-Butyryloxyethyl, 3-Acetyloxypropyl, 3-Propionyloxypropyl, 4-Acetyloxybutyl, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propoxycarbonyl, Butoxycarbonyl, Pentoxycarbonyl, Methoxycarbonylmethyl, Ethoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylmethyl, Butoxycarbonylmethyl, 2-(Methoxycarbonyl)ethyl, 2-(Ethoxycarbonyl)ethyl, 2-(Propoxycarbonyl)ethyl, 3-(Methoxycarbonyl)propyl, 3-(Ethoxycarbonyl)propyl, 4-(Methoxycarbonyl)butyl.

Falls R<sup>1</sup> und/oder R<sup>2</sup> einen mindestens einfach durch Halogen substituierten Alkylrest bedeutet, so ist dieser Rest vorzugsweise geradkettig. Halogen ist vorzugsweise F oder Cl. Bei Mehrfachsubstitution ist Halogen vorzugsweise F. Die resultierenden Reste schließen auch perfluorierte Reste ein. Bei Einfachsubstitution kann der Fluor- oder Chlorsubstituent in beliebiger Position sein, vorzugsweise jedoch in  $\omega$ -Position.

Verbindungen der Formel I mit verzweigter Flügelgruppe R<sup>1</sup> und/oder R<sup>2</sup> können gelegentlich wegen einer besseren Löslichkeit in den üblichen flüssigkristallinen Basismaterialien von Bedeutung sein, insbesondere aber als chirale D- 65 ierstoffe, wenn sie optisch aktiv sind. Smektische Verbindungen dieser Art eignen sich als Komponenten für ferroelektrische Materialien.

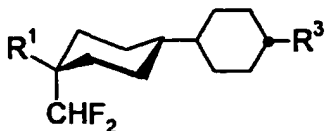
Verzweigte Gruppen dieser Art enthalten in der Regel nicht mehr als eine Kettenverzweigung. Bevorzugte verzweigte Reste R<sup>1</sup> und/oder R<sup>2</sup> sind Isopropyl, 2-Butyl (= 1-Methylpropyl), Isobutyl (= 2-Methylpropyl), 2-Methylbutyl, Isopen-

tyl (= 3-Methylbutyl), 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 2-Ethylhexyl, 2-Propylpentyl, Isopropoxy, 2-Methylpropoxy, 2-Methylbutoxy, 3-Methylbutoxy, 2-Methylpentylloxy, 3-Methylpentylloxy, 2-Ethylhexyloxy, 1-Methylhexyloxy, 1-Methylheptyloxy.

Formel I umfaßt sowohl die Racemate dieser Verbindungen als auch die optischen Antipoden sowie deren Gemische.

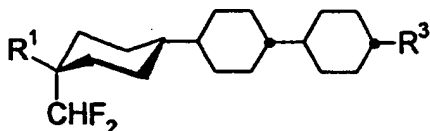
Unter diesen Verbindungen der Formel I sowie den Unterformeln sind diejenigen bevorzugt, in denen mindestens einer der darin enthaltenden Reste eine der angegebenen bevorzugten Bedeutungen hat.

Einige ganz besonders bevorzugte kleinere Gruppen von Verbindungen der Formel I sind diejenigen der Teilformeln I22 bis I43:



122

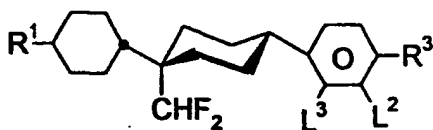
10



123

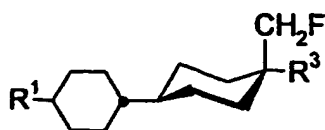
15

20



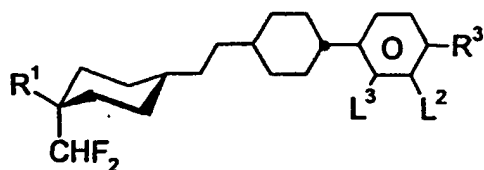
124

25



125

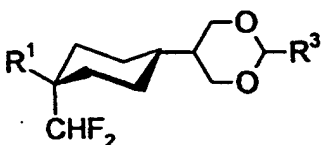
30



126

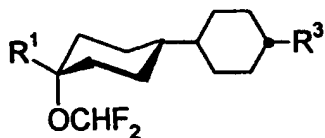
35

40



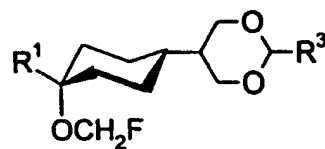
127

45



128

50

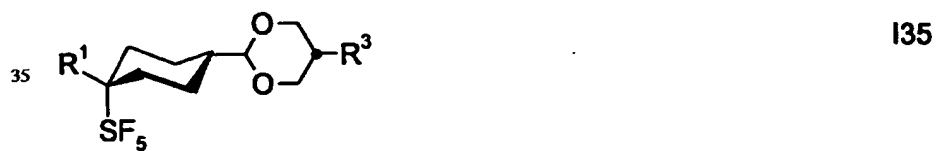
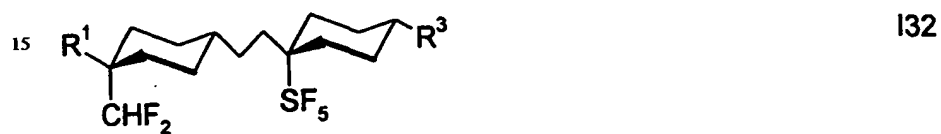
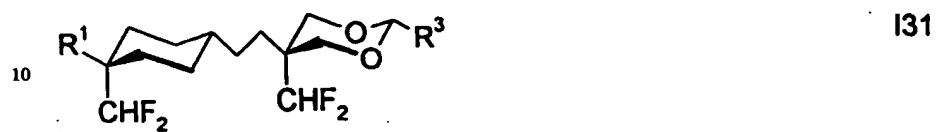


129

55

60

65



40

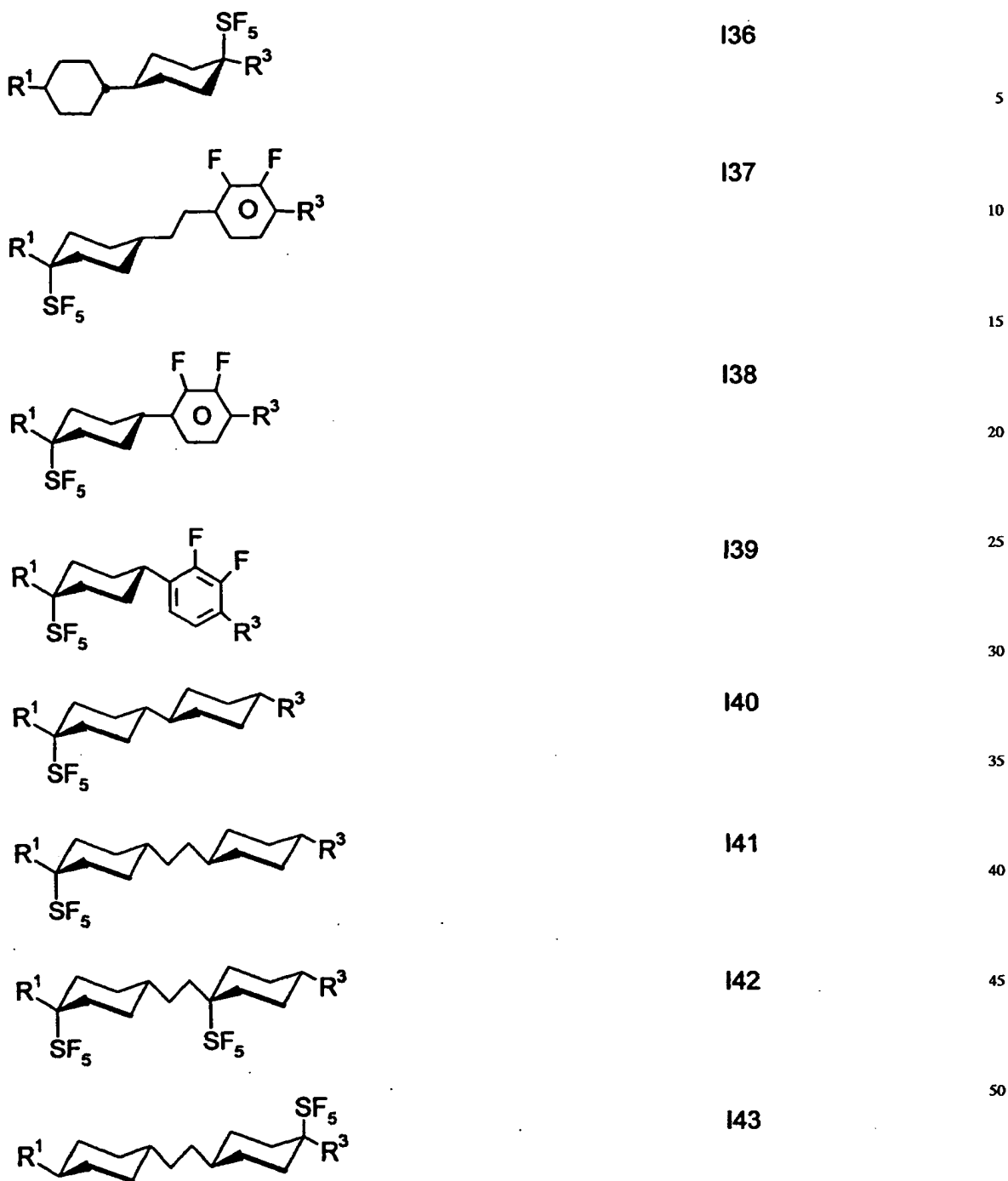
45

50

55

60

65



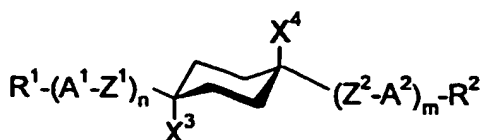
worin  $R^1$ ,  $L^2$  und  $L^3$  die oben angegebene Bedeutung aufweisen und  $R^3$  Alkyl, Alkenyl, Alkoxy oder Alkenyloxy bedeutet.

Ganz besonders bevorzugte Verbindungen dieser Gruppe sind die der Formeln I22, I23, I26, I28, I29, I33, I34 und I41.

Die Verbindungen der Formel I werden nach an sich bekannten Methoden dargestellt, wie sie in der Literatur (z. B. in den Standardwerken wie Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Georg-Thieme-Verlag, Stuttgart) beschrieben sind und zwar unter Reaktionsbedingungen, die für die genannten Umsetzungen bekannt und geeignet sind.

Dabei kann man von an sich bekannten, hier nicht näher erwähnten Varianten Gebrauch machen.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel I, worin  $X^1$  und/oder  $X^2$   $SF_5$  bedeuten, dadurch gekennzeichnet, daß man Thiole der Formel II



II

worin

$n, m, \text{R}^1, \text{R}^2, \text{Z}^1, \text{Z}^2, \text{A}^1$  und  $\text{A}^2$  die oben angegebene Bedeutung aufweisen und  $\text{X}^3$  und  $\text{X}^4$  unabhängig voneinander H oder SH in axialer Position bedeuten, wobei  $\text{X}^3$  und  $\text{X}^4$  nicht gleichzeitig die Bedeutung H aufweisen, einer Oxidation zu den entsprechenden Disulfiden unterzogen und anschließend mit einem geeigneten Fluorierungsmittel behandelt. Die Herstellung der Verbindungen der Formel I kann in Analogie zu bekannten Verfahren (z. B. W. A. Sheppard, J. Am. Chem. Soc. 84, 3064-3071, 1962) erfolgen.

Vorzugsweise wird das erfindungsgemäße Verfahren in der Weise durchgeführt, daß die Thiole der Formel II in Lösungsmitteln, bevorzugt bei Temperaturen von  $-20^\circ\text{C}$  bis zum Siedepunkt des verwendeten Lösungsmittels, mit einem Oxidationsmittel zur Reaktion gebracht werden. Als Lösungsmittel für die Oxidation der Thiole zu den Disulfiden können alle Lösungsmittel verwendet werden, die geeignet sind, die Ausgangsverbindungen in genügendem Maße zu lösen und eine ausreichende Oxidationsstabilität gegenüber dem verwendeten Oxidationsmittel aufweisen.

Geeignete Lösungsmittel sind z. B. Alkohole, Ester, Ether, halogenierte oder unhalogenierte Kohlenwasserstoffe. Insbesondere eignen sich Alkohole und Ester. Ganz besonders bevorzugt werden Methanol, Ethanol, n-Propanol, i-Propanol und n-Butanol oder deren Gemische eingesetzt.

Als Oxidationsmittel für die Oxidation der Thiole zu den Disulfiden eignen sich bevorzugt Iod, Wasserstoffperoxid, Thallium(III)acetat, Dimethylsulfoxid-Iod-Addukte, NO und  $\text{NO}_2$ .

Das erhaltene Disulfid wird vorzugsweise nach üblichen Methoden gereinigt und anschließend in einem geeigneten Lösungsmittel bei Temperaturen von  $-78^\circ\text{C}$  bis  $200^\circ\text{C}$  unter normalem oder erhöhtem Druck mit einem Fluorierungsmitteln behandelt.

Als Lösungsmittel für die Fluorierung eignen sich alle Solventien, die sich unter den gewählten Fluorierungsbedingungen inert verhalten und die die Ausgangsverbindungen in ausreichendem Umfang lösen. Bevorzugt werden halogenierte Lösungsmittel eingesetzt. Besonders bevorzugt sind Perfluorkohlenwasserstoffe, wie z. B. n-Perfluorpropan, i-Perfluorpropan, n-Perfluorbutan, n-Perfluorpentan, n-Perfluorhexan, n-Perfluorheptan aber auch Chlor enthaltende Lösungsmittel wie z. B. 1,1,2-Trichlor-1,2,2-trifluorethan, Chloroform, Methylenchlorid oder Tetrachlormethan.

Als Fluorierungsmittel werden bevorzugt  $\text{XeF}_2$ ,  $\text{AgF}_2$ ,  $\text{CoF}_3$  oder eine Mischung aus  $\text{PbO}_2$  und  $\text{SF}_4$  eingesetzt. Insbesondere sind  $\text{XeF}_2$  und  $\text{AgF}_2$  bevorzugt. Die Isolation der Verbindungen der Formel I erfolgt nach üblichen Methoden.

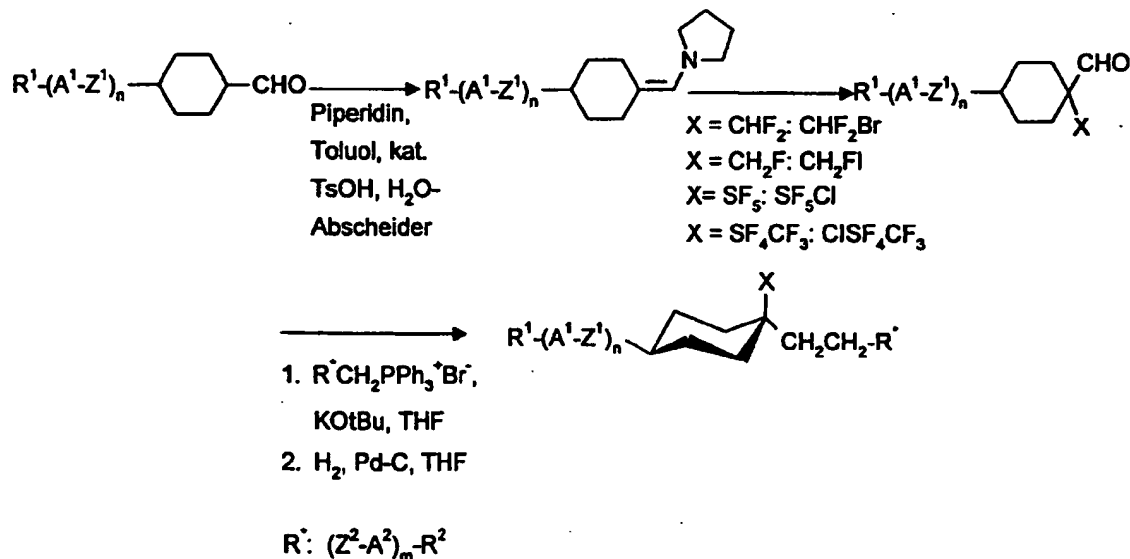
Die Thiole der Formel II können z. B. durch Addition von HSCN an entsprechend ungesättigte Ausgangsverbindungen und anschließender Reduktion erhalten werden.

Die Ausgangsstoffe können gewünschtenfalls auch in situ gebildet werden, derart, daß man sie aus dem Reaktionsgemisch nicht isoliert, sondern sofort weiter zu den Verbindungen der Formel I umsetzt:

Die Synthese der Verbindungen der Formel I worin  $\text{A}^1$  und/oder  $\text{A}^2$  axial fluoriertes Cyclohexan bedeutet, kann durch Anwendung von Fluorwasserstoff unter Druck oder durch Amin-Fluorwasserstoff-Addukte bewirkt werden (z. B. A. V. Grosse, C. B. Linn, J. Org. Chem. 3, (1938) 26; G. A. Olah, M. Nojima, I. Kerekes, Synthesis, (1973) 779; G. A. Olah, X-Y. Li, Q. Wang, G. K. S. Prakash, Synthesis (1993) 693).

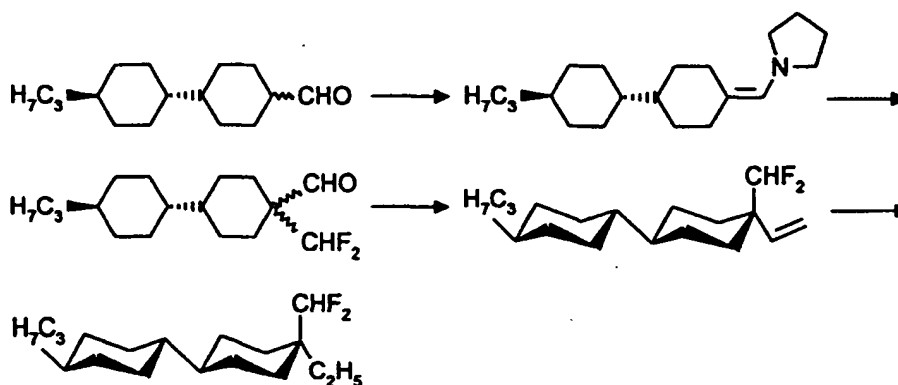
Die erfindungsgemäßen Verbindungen können z. B. nach folgenden Reaktionsschemata hergestellt werden:

Schema 1

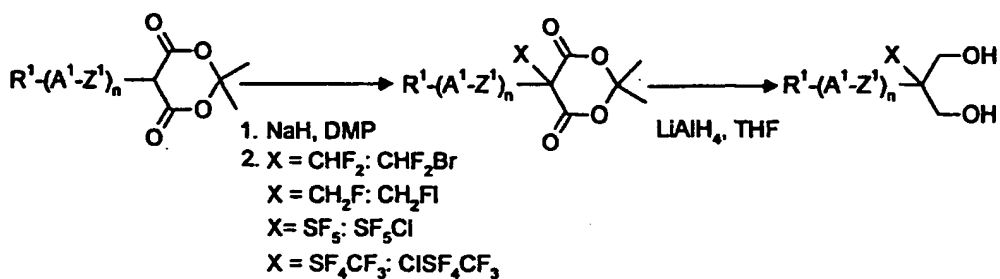


Reaktionen der Enamine können beispielsweise nach D. Cantacuzene et al., J. Chem. Soc. Perkin Trans. 1, 1997, 1365-1371 erfolgen.

Schema 2

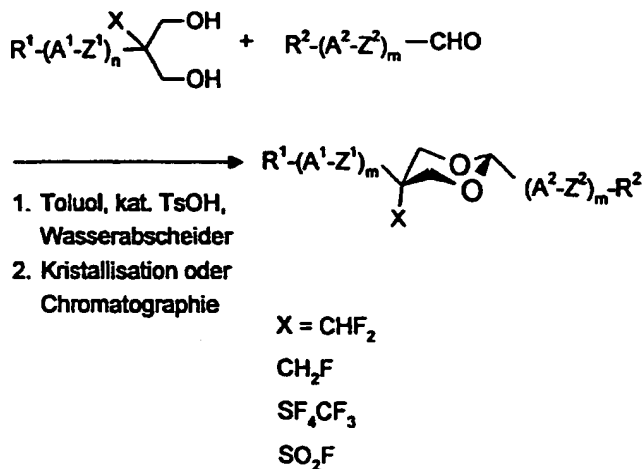


Schema 3

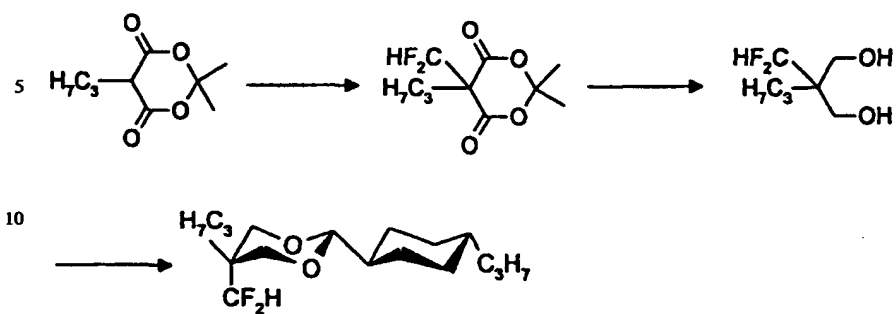


Die Umsetzung der Meldrumsäure-Derivate zu den entsprechenden Diolen kann z. B. analog zu I. A. McDonald, P. Bey, Tetrahedron Lett. 1985, 26, 3807-3810 oder T. Umemoto, S. Ishihara, Tetrahedron Lett. 1990, 31, 3579-3482 erfolgen.

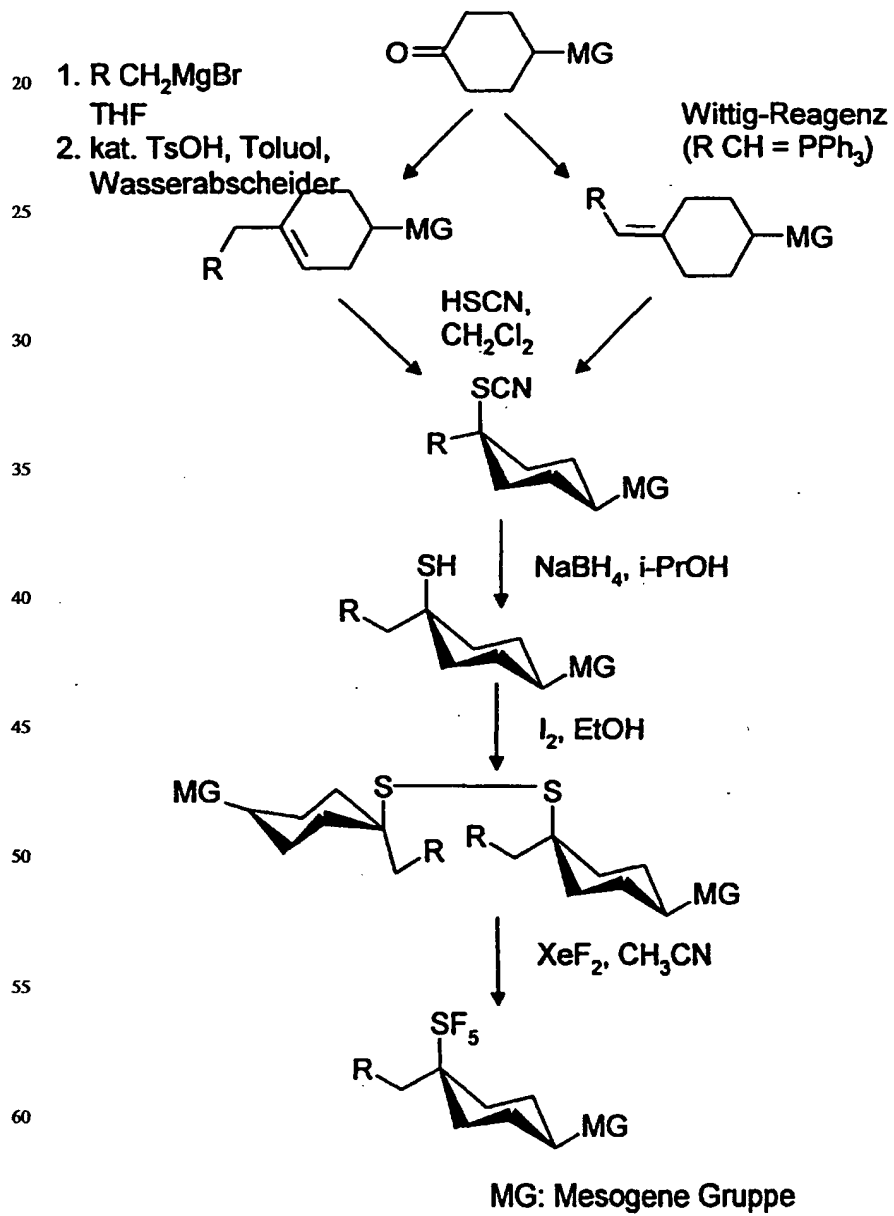
Schema 4



Schema 5

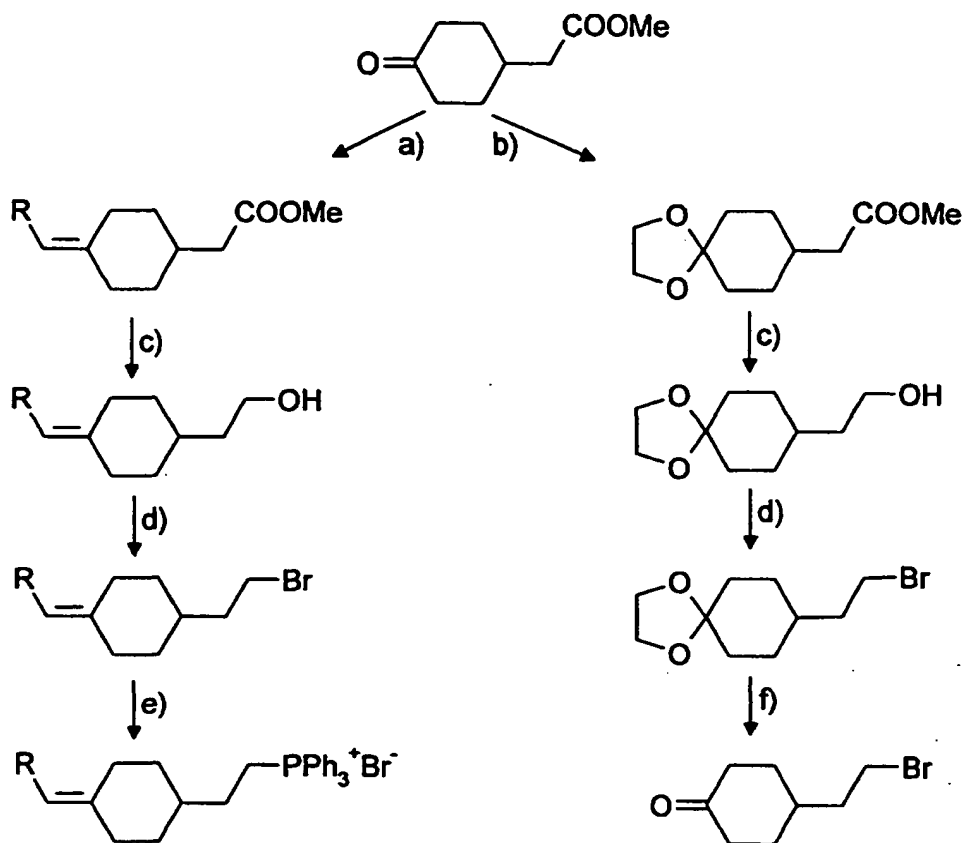


Schema 6



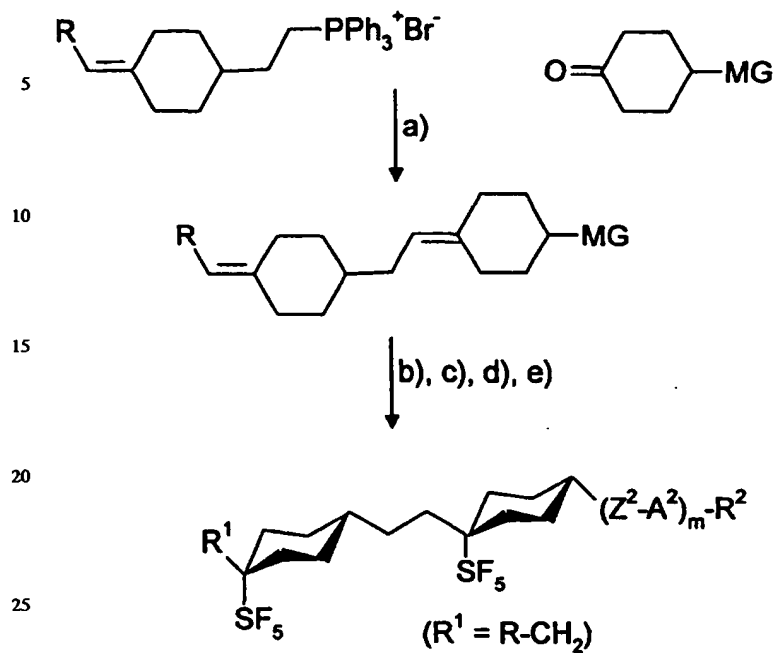


Schema 7



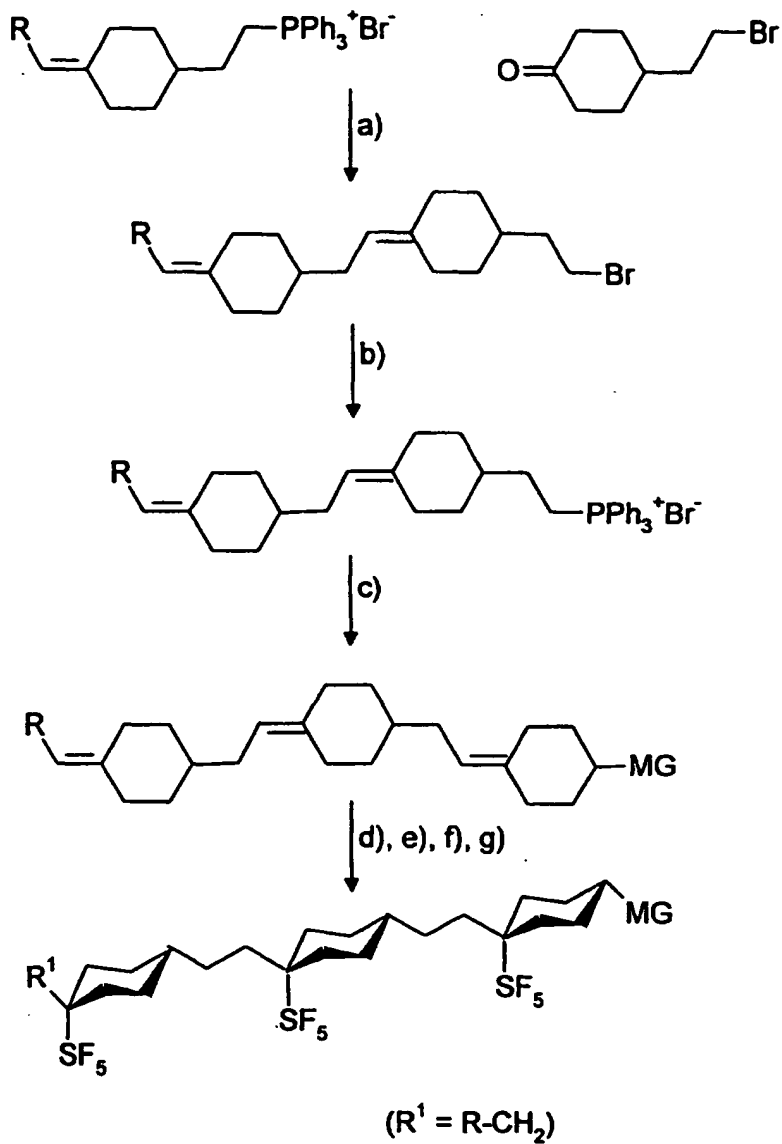
- a)  $\text{R CH}_2\text{PPh}_3^+\text{Br}^-$ ,  $\text{KOtBu}$ , THF
- b) Ethylenglycol, kat.  $\text{TsOH}$ , Toluol
- c)  $\text{LiAlH}_4$ , THF
- d)  $\text{PPh}_3$ ,  $\text{CBr}_4$ ,  $\text{CH}_3\text{CN}$
- e)  $\text{PPh}_3$ , DMPU
- f)  $\text{HCOOH}$ , Toluol

Schema 8



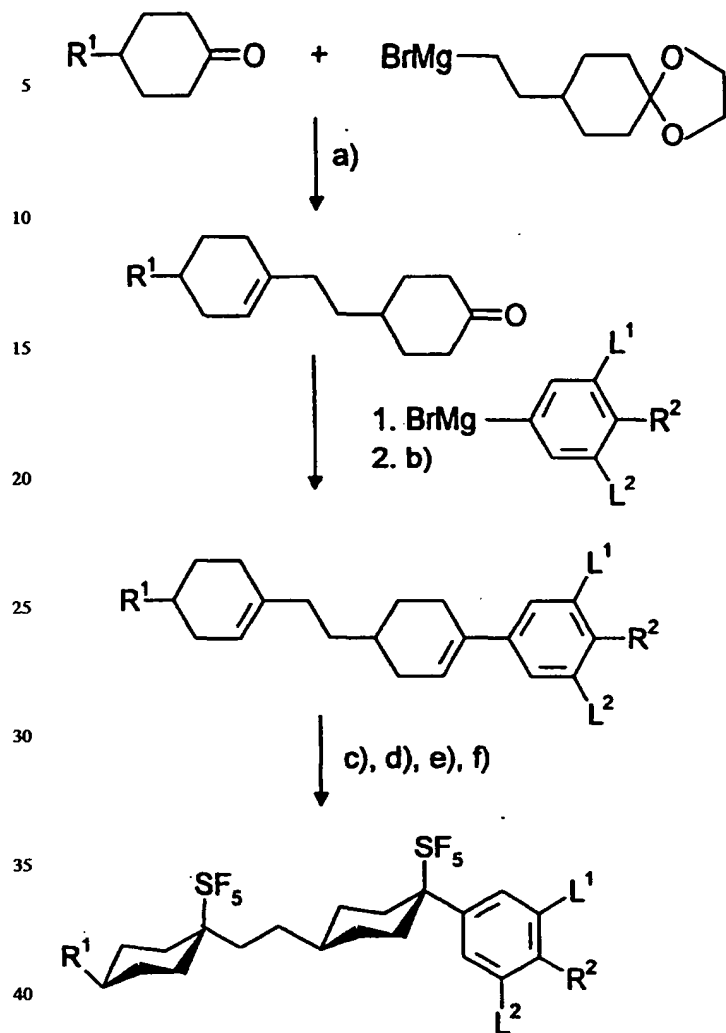
- 30
- a) KOtBu, THF
- 35
- b) HSCN,  $CH_2Cl_2$
- c)  $NaBH_4$ , i-PrOH
- d)  $I_2$ , EtOH
- e)  $XeF_2$ ,  $CH_3CN$
- 40
- 45
- 50
- 55
- 60
- 65

Schema 9



- a) KO<sup>t</sup>Bu, THF  
 b) PPh<sub>3</sub>, DMPU  
 c) O=C-C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>-MG, KO<sup>t</sup>Bu, THF  
 d) HSCN, CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>  
 e) NaBH<sub>4</sub>, i-PrOH  
 f) I<sub>2</sub>, EtOH  
 g) XeF<sub>2</sub>, CH<sub>3</sub>CN

Schema 10



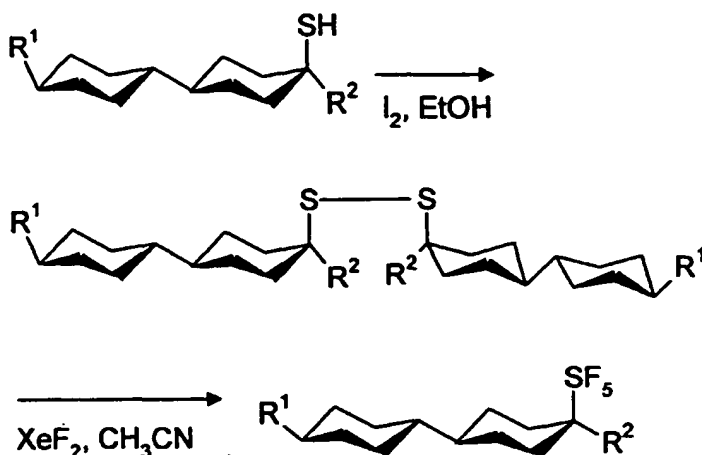
- 45 a)  $\text{TsOH}/\text{H}_2\text{O}$   
 b)  $\text{TsOH}$   
 c)  $\text{HSCN}, \text{CH}_2\text{Cl}_2$   
 50 d)  $\text{NaBH}_4, i\text{-PrOH}$   
 e)  $\text{I}_2, \text{EtOH}$   
 f)  $\text{XeF}_2, \text{CH}_3\text{CN}$

55

60

65

Schema 11



Ester der Formel I können auch durch Veresterung entsprechender Carbonsäuren (oder ihrer reaktionsfähigen Derivate) mit Alkoholen (oder ihren reaktionsfähigen Derivaten) oder nach der DCC-Methode (DCC = Dicyclohexylcarbodiimid) erhalten werden.

Die entsprechenden Carbonsäuren und Alkohole sind bekannt oder können in Analogie zu bekannten Verfahren hergestellt werden.

Als reaktionsfähige Derivate der genannten Carbonsäuren eignen sich insbesondere die Säurehalogenide, vor allem die Chloride und Bromide, ferner die Anhydride, Azide oder Ester, insbesondere Alkylester mit 1–4 C-Atomen in der Alkylgruppe.

Als reaktionsfähige Derivate der genannten Alkohole kommen insbesondere die entsprechenden Metallalkoholate, vorzugsweise eines Alkalimetalls wie Na oder K, in Betracht.

Die Veresterung wird vorteilhaft in Gegenwart eines inerten Lösungsmittels durchgeführt. Gut geeignet sind insbesondere Ether wie Diethylether, Di-n-butylether, THF, Dioxan oder Anisol, Ketone wie Aceton, Butanon oder Cyclohexanon, Amide wie DMF oder Phosphorsäurehexamethyltriimid, Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol oder Xylol, Halogenkohlenwasserstoffe wie Tetrachlorkohlenstoff oder Tetrachlorethylen und Sulfoxide wie Dimethylsulfoxid oder Sulfolan. Mit Wasser nicht mischbare Lösungsmittel können gleichzeitig vorteilhaft zum azeotropen Abdestillieren des bei der Veresterung gebildeten Wassers verwendet werden. Gelegentlich kann auch ein Überschuß einer organischen Base, z. B. Pyridin, Chinolin oder Triethylamin, als Lösungsmittel für die Veresterung angewandt werden. Die Veresterung kann auch in Abwesenheit eines Lösungsmittels, z. B. durch einfaches Erhitzen der Komponenten in Gegenwart von Natriumacetat, durchgeführt werden. Die Reaktionstemperatur liegt gewöhnlich zwischen  $-50^\circ C$  und  $+250^\circ C$ , vorzugsweise zwischen  $-20^\circ C$  und  $+80^\circ C$ . Bei diesen Temperaturen sind die Veresterungsreaktionen in der Regel nach 15 Minuten bis 48 Stunden beendet.

Im einzelnen hängen die Reaktionsbedingungen für die Veresterung weitgehend von der Natur der verwendeten Ausgangsstoffe ab. So wird eine freie Carbonsäure mit einem freien Alkohol in der Regel in Gegenwart einer starken Säure, beispielsweise einer Mineralsäure wie Salzsäure oder Schwefelsäure, umgesetzt. Eine bevorzugte Reaktionsweise ist die Umsetzung eines Säureanhydrids oder insbesondere eines Säurechlorids mit einem Alkohol, vorzugsweise in einem basischen Milieu, wobei als Basen insbesondere Alkalimetallhydroxide wie Natrium- oder Kaliumhydroxid, Alkalimetallcarbonate bzw. -hydrogencarbonate wie Natriumcarbonat, Natriumhydrogencarbonat, Kaliumcarbonat oder Kaliumhydrogencarbonat, Alkalimetallacetate wie Natrium- oder Kaliumacetat, Erdalkalimetallhydroxide wie Calciumhydroxid oder organische Basen wie Triethylamin, Pyridin, Lutidin, Kollidin oder Chinolin von Bedeutung sind. Eine weitere bevorzugte Ausführungsform der Veresterung besteht darin, daß man den Alkohol zunächst in das Natrium- oder Kaliumalkoholat überführt, z. B. durch Behandlung mit ethanolischer Natron- oder Kalilauge, dieses isoliert und mit einem Säureanhydrid oder insbesondere Säurechlorid umsetzt.

Nitrile können durch Austausch von Halogenen mit Kupfercyanid oder Alkalicyanid erhalten werden.

Ether der Formel I sind durch Veretherung entsprechender Hydroxyverbindungen, erhältlich, wobei die Hydroxyverbindung zweckmäßig zunächst in ein entsprechendes Metallderivat, z. B. durch Behandeln mit  $NaH$ ,  $NaNH_2$ ,  $NaOH$ ,  $KOH$ ,  $Na_2CO_3$  oder  $K_2CO_3$  in das entsprechende Alkalimetallalkoholat übergeführt wird. Dieses kann dann mit dem entsprechenden Alkylhalogenid, -sulfonat oder Dialkylsulfat umgesetzt werden, zweckmäßig in einem inerten Lösungsmittel wie z. B. Aceton, 1,2-Dimethoxythan, DMF oder Dimethylsulfoxid oder auch mit einem Überschuß an wäßriger oder wäßrigalkoholischer  $NaOH$  oder  $KOH$  bei Temperaturen zwischen etwa  $20^\circ C$  und  $100^\circ C$ .

Die metallorganischen Verbindungen stellt man beispielsweise durch Metall-Halogen austausch (z. B. nach Org. React. 6, 339–366 (1951)) zwischen der entsprechenden Halogen-Verbindung und einer lithiumorganischen Verbindung wie vorzugsweise tert-Butyllithium oder Lithium-Naphthalenid oder durch Umsatz mit Magnesiumspänen her.

Darüberhinaus können die Verbindungen der Formel I hergestellt werden, indem man eine Verbindung, die sonst der Formel I entspricht, aber an Stelle von H-Atomen eine oder mehrere reduzierbare Gruppen und/oder C-C-Bindungen enthält, reduziert.

Als reduzierbare Gruppen kommen vorzugsweise Carbonylgruppen in Betracht, insbesondere Ketogruppen, ferner z. B. freie oder veresterte Hydroxygruppen oder aromatisch gebundene Halogenatome. Bevorzugte Ausgangsstoffe für die Reduktion sind Verbindungen entsprechend der Formel I, die aber an Stelle eines Cyclohexanringes einen Cyclohe-

xenring oder Cyclohexanonring und/oder an Stelle einer  $-\text{CH}_2\text{CH}_2-$ -Gruppe eine  $-\text{CH}=\text{CH}-$ -Gruppe und/oder an Stelle einer  $-\text{CH}_2-$ -Gruppe eine  $-\text{CO}-$ -Gruppe und/oder an Stelle eine H-Atoms eine freie oder eine funktionell (z. B. in Form ihres p-Toluolsulfonats) abgewandelte OH-Gruppe enthalten.

Die Reduktion kann z. B. erfolgen durch katalytische Hydrierung bei Temperaturen zwischen etwa  $0^\circ\text{C}$  und etwa  $200^\circ\text{C}$  sowie Drucken zwischen etwa 1 und 200 bar in einem inerten Lösungsmittel, z. B. einem Alkohol wie Methanol, Ethanol oder Isopropanol, einem Ether wie Tetrahydrofuran (THF) oder Dioxan, einem Ester wie Tetrahydrofuran (THF) oder Dioxan, einem Ester wie Ethylacetat, einer Carbonsäure wie Essigsäure oder einem Kohlenwasserstoff wie Cyclohexan. Als Katalysatoren eignen sich zweckmäßig Edelmetalle wie Pt oder Pd, die in Form von Oxiden (z. B.  $\text{PtO}_2$ ,  $\text{PdO}$ ), auf einem Träger (z. B. Pd auf Kohle, Calciumcarbonat oder Strontiumcarbonat) oder in feinverteilter Form eingesetzt werden können.

Ketone können auch nach den Methoden von Clemmensen (mit Zink, amalgamiertem Zink oder Zinn und Salzsäure, zweckmäßig in wäßrigalkoholischer Lösung oder in heterogener Phase mit Wasser/Toluol bei Temperaturen zwischen etwa  $80$  und  $120^\circ\text{C}$ ) oder Wolff-Kishner (mit Hydrazin, zweckmäßig in Gegenwart von Alkali wie KOH oder NaOH in einem hochsiedenden Lösungsmittel wie Diethylenglykol oder Triethylenglykol bei Temperaturen zwischen etwa  $100$  und  $200^\circ\text{C}$ ) zu den entsprechenden Verbindungen der Formel I, die Alkylgruppen und/oder  $-\text{CH}_2\text{CH}_2-$ -Brücken enthalten, reduziert werden.

Weiterhin sind Reduktionen mit komplexen Hydriden möglich. Beispielsweise können Arylsulfonyloxygruppen mit  $\text{LiAlH}_4$  reduktiv entfernt werden, insbesondere p-Toluolsulfonyloxymethylgruppen zu Methylgruppen reduziert werden, zweckmäßig in einem inerten Lösungsmittel wie Diethylether oder THF bei Temperaturen zwischen etwa  $0$  und  $100^\circ\text{C}$ . Doppelbindungen können mit  $\text{NaBH}_4$  oder Tributylzinnhydrid in Methanol hydriert werden.

Die Ausgangsmaterialien sind entweder bekannt oder können in Analogie zu bekannten Verbindungen hergestellt werden.

Die erfindungsgemäßen flüssigkristallinen Medien enthalten vorzugsweise neben einer oder mehreren erfindungsgemäßen Verbindungen als weitere Bestandteile 2 bis 40, insbesondere 4 bis 30 Komponenten. Ganz besonders bevorzugt enthalten diese Medien neben einer oder mehreren erfindungsgemäßen Verbindungen 7 bis 25 Komponenten. Diese weiteren Bestandteile werden vorzugsweise ausgewählt aus nematischen oder nematogenen (monotropen oder isotropen) Substanzen, insbesondere Substanzen aus den Klassen der Azoxybenzole, Benzylidenaniline, Biphenyle, Terphenyle, Phenyl- oder Cyclohexylbenzoate, Cyclohexancarbonsäure-phenyl- oder cyclohexylester, Phenyl- oder Cyclohexylester der Cyclohexylbenzoesäure, Phenyl- oder Cyclohexylester der Cyclohexylcyclohexancarbonsäure, Cyclohexylphenylester der Benzoesäure, der Cyclohexancarbonsäure, bzw. der Cyclohexylcyclohexancarbonsäure, Phenylcyclohexane, Cyclohexylbiphenyle, Phenylcyclohexylcyclohexane, Cyclohexylcyclohexane, Cyclohexylcyclohexylcyclohexene, 1,4-Bis-cyclohexylbenzole, 4,4'-Bis-cyclohexylbiphenyle, Phenyl- oder Cyclohexylpyrimidine, Phenyl- oder Cyclohexylpyridine, Phenyl- oder Cyclohexyldioxane, Phenyl- oder Cyclohexyl-1,3-dithiane, 1,2-Diphenylethane, 1,2-Dicyclohexylethane, 1-Phenyl-2-cyclohexylethane, 1-Cyclohexyl-2-(4-phenyl-cyclohexyl)-ethane, 1-Cyclohexyl-2-biphenylethane, 1-Phenyl-2-cyclohexyl-phenylethane, gegebenenfalls halogenierten Stilbene, Benzylphenylether, Tolane und substituierten Zimtsäuren. Die 1,4-Phenylengruppen in diesen Verbindungen können auch fluoriert sein.

Die wichtigsten als weitere Bestandteile erfindungsgemäßer Medien in Frage kommenden Verbindungen lassen sich durch die Formeln 1, 2, 3, 4 und 5 charakterisieren:

40  $\text{R}'\text{-L-E-R}''$  1

$\text{R}'\text{-L-COO-E-R}''$  2

$\text{R}'\text{-L-OOC-E-R}''$  3

45  $\text{R}'\text{-L-CH}_2\text{CH}_2\text{-E-R}''$  4

$\text{R}'\text{-L-C}\equiv\text{C-E-R}''$  5

50 In den Formeln 1, 2, 3, 4 und 5 bedeuten L und E, die gleich oder verschieden sein können, jeweils unabhängig voneinander einen bivalenten Rest aus der aus -Phe-, -Cyc-, -Phe-Phe-, -Phe-Cyc-, -Cyc-Cyc-, -Pyr, Dio-, -G-Phe- und -G-Cyc- sowie deren Spiegelbilder gebildeten Gruppe, wobei Phe unsubstituiertes oder durch Fluor substituiertes 1,4-Phenyl, Cyc trans-1,4-Cyclohexyl oder 1,4-Cyclohexyl, Pyr Pyrimidin-2,5-diyl oder Pyridin-2,5-diyl, Dio 1,3-Dioxan-2,5-diyl und G 2-(trans-1,4-Cyclohexyl)-ethyl, Pyrimidin-2,5-diyl, Pyridin-2,5-diyl oder 1,3-Dioxan-2,5-diyl bedeuten.

Vorzugsweise ist einer der Reste L und E Cyc, Phe oder Pyr. E ist vorzugsweise Cyc, Phe oder Phe-Cyc. Vorzugsweise enthalten die erfindungsgemäßen Medien eine oder mehrere Komponenten ausgewählt aus den Verbindungen der Formeln 1, 2, 3, 4 und 5, worin L und E ausgewählt sind aus der Gruppe Cyc, Phe und Pyr und gleichzeitig eine oder mehrere Komponenten ausgewählt aus den Verbindungen der Formeln 1, 2, 3, 4 und 5, worin einer der Reste L und E ausgewählt ist aus der Gruppe Cyc, Phe und Pyr und der andere Rest ausgewählt ist aus der Gruppe Phe-Phe-, -Phe-Cyc-, -Cyc-Cyc-, -G-Phe- und -G-Cyc-, und gegebenenfalls eine oder mehrere Komponenten ausgewählt aus den Verbindungen der Formeln 1, 2, 3, 4 und 5, worin die Reste L und E ausgewählt sind aus der Gruppe Phe-Cyc-, -Cyc-Cyc-, -G-Phe- und -G-Cyc-.

R' und R'' bedeuten in einer kleineren Untergruppe der Verbindungen der Formeln 1, 2, 3, 4 und 5 jeweils unabhängig voneinander Alkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, Alkenyloxy oder Alkanoyloxy mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen. Im folgenden wird diese kleinere Untergruppe Gruppe A genannt und die Verbindungen werden mit den Teilformeln 1a, 2a, 3a, 4a und 5a bezeichnet. Bei den meisten dieser Verbindungen sind R' und R'' voneinander verschieden, wobei einer dieser Reste meist Alkyl, Alkenyl, Alkoxy oder Alkoxyalkyl ist.

In einer anderen als Gruppe B bezeichneten kleineren Untergruppe der Verbindungen der Formeln 1, 2, 3, 4 und 5 bedeutet R" -F, -Cl, -NCS oder  $-(O)_i CH_3-(\alpha+i) F_k Cl_l$ , wobei i 0 oder 1 und k und l 1, 2 oder 3 sind; die Verbindungen, in denen R" diese Bedeutung hat, werden mit den Teilformeln 1b, 2b, 3b, 4b und 5b bezeichnet. Besonders bevorzugt sind solche Verbindungen der Teilformeln 1b, 2b, 3b, 4b und 5b, in denen R" die Bedeutung -F, -Cl, -NCS,  $-CF_3$ ,  $-OCHF_2$  oder  $-OCF_3$  hat.

In den Verbindungen der Teilformeln 1b, 2b, 3b, 4b und 5b hat R<sup>1</sup> die bei den Verbindungen der Teilformeln 1a-5a angegebene Bedeutung und ist vorzugsweise Alkyl, Alkenyl, Alkoxy oder Alkoxyalkyl.

In einer weiteren kleineren Untergruppe der Verbindungen der Formeln 1, 2, 3, 4 und 5 bedeutet R" -CN; diese Untergruppe wird im folgenden als Gruppe C bezeichnet und die Verbindungen dieser Untergruppe werden entsprechend mit Teilformeln 1c, 2c, 3c, 4c und 5c beschrieben. In den Verbindungen der Teilformeln 1c, 2c, 3c, 4c und 5c hat R' die bei den Verbindungen der Teilformeln 1a-5a angegebene Bedeutung und ist vorzugsweise Alkyl, Alkoxy oder Alkenyl.

Neben den bevorzugten Verbindungen der Gruppen A, B und C sind auch andere Verbindungen der Formeln 1, 2, 3, 4 und 5 mit anderen Varianten der vorgesehenen Substituenten gebräuchlich. Alle diese Substanzen sind nach literaturbekannten Methoden oder in Analogie dazu erhältlich.

Die erfindungsgemäßen Medien enthalten neben erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel I vorzugsweise eine oder mehrere Verbindungen, welche ausgewählt werden aus der Gruppe A und/oder Gruppe B und/oder Gruppe C. Die Massenanteile der Verbindungen aus diesen Gruppen an den erfindungsgemäßen Medien sind vorzugsweise:

Gruppe A:

0 bis 90%, vorzugsweise 20 bis 90%, insbesondere 30 bis 90%,

Gruppe B:

0 bis 80%, vorzugsweise 10 bis 80%, insbesondere 10 bis 65%,

Gruppe C:

0 bis 80%, vorzugsweise 5 bis 80%, insbesondere 5 bis 50%,

wobei die Summe der Massenanteile der in den jeweiligen erfindungsgemäßen Medien enthaltenen Verbindungen aus den Gruppen A und/oder B und/oder C vorzugsweise 5%-90% und insbesondere 10% bis 90% beträgt.

Die erfindungsgemäßen Medien enthalten vorzugsweise 1 bis 40%, insbesondere vorzugsweise 5 bis 30% der erfindungsgemäßen Verbindungen. Weiterhin bevorzugt sind Medien, enthaltend mehr als 40%, insbesondere 45 bis 90% an erfindungsgemäßen Verbindungen. Die Medien enthalten vorzugsweise drei, vier oder fünf erfindungsgemäße Verbindungen.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Medien erfolgt in an sich üblicher Weise. In der Regel werden die Komponenten ineinander gelöst, zweckmäßig bei erhöhter Temperatur. Durch geeignete Zusätze können die flüssigkristallinen Phasen nach der Erfindung so modifiziert werden, daß sie in allen bisher bekannt gewordenen Arten von Flüssigkristallanzeigeelementen verwendet werden können. Derartige Zusätze sind dem Fachmann bekannt und in der Literatur ausführlich beschrieben (H. Kelker/R. Hatz, Handbook of Liquid Crystals, Verlag Chemie, Weinheim, 1980). Beispielsweise können pleochroitische Farbstoffe zur Herstellung farbiger Guest-Host-Systeme oder Substanzen zur Veränderung der dielektrischen Anisotropie, der Viskosität und/oder Orientierung der nematischen Phasen zugesetzt werden.

Die folgenden Beispiele sollen die Erfindung erläutern, ohne sie zu begrenzen. Vor- und nachstehend bedeuten Prozentangaben Gewichtsprozent. Alle Temperaturen sind in Grad Celsius angegeben. Fp. bedeutet Schmelzpunkt Klp. = Klärpunkt. Ferner bedeuten K = kristalliner Zustand, N = nematische Phase, Sm = smektische Phase und I = isotrope Phase. Die Angaben zwischen diesen Symbolen stellen die Übergangstemperaturen dar.  $\Delta n$  bedeutet optische Anisotropie (589 nm 20°C) und  $\Delta \epsilon$  die dielektrische Anisotropie (1 kHz, 20°C).

$\Delta n$ - und  $\Delta \epsilon$ -Werte der erfindungsgemäßen Verbindungen wurden durch Extrapolation aus flüssigkristallinen Mischungen erhalten, die zu 10% aus der jeweiligen erfindungsgemäßen Verbindung und zu 90% aus dem kommerziell erhältlichen Flüssigkristall ZLI 4792 (Fa. Merck, Darmstadt) bestanden.

Die Viskosität ( $mm^2/sec$ ) wurde bei 20°C bestimmt.

"Übliche Aufarbeitung" bedeutet: man gibt gegebenenfalls Wasser hinzu, extrahiert mit Methylenchlorid, Diäthylether oder Toluol, trennt ab, trocknet die organische Phase, dampft ein und reinigt das Produkt durch Destillation unter reduziertem Druck oder Kristallisation und/oder Chromatographie.

Folgende Abkürzungen werden verwendet:

THF: Tetrahydrofuran

KOtBu: Kalium-tert.-butylat

RT: Raumtemperatur

MTB-Ether: Methyl-tert.-butylether

#### Beispiel 1

Eine Mischung aus 50 mmol 4'-Propylbicyclohexyl-4-carbaldehyd, 50 mmol Pyrrolidin, 0,5 g p-Toluolsulfonsäure und 300 ml Toluol wird bis zum Ende der Wasserabscheidung am Wasserabscheider erhitzt. Die Aufarbeitung erfolgt wie üblich, das Rohprodukt wird aus n-Heptan umkristallisiert, wodurch 1-(4'-Propylbicyclohexyl-4-ylidenmethyl)-pyrrolidin erhalten wird.

#### Beispiel 2

Eine Mischung aus 40 mmol 1-(4'-Propylbicyclohexyl-4-ylidenmethyl)-pyrrolidin, 100 ml DMPU und 80 mmol  $BrCF_2H$  wird im Autoklaven für 18 h auf 50°C erhitzt. Man gießt in Wasser und arbeitet wie üblich auf. Das Rohprodukt wird chromatographisch gereinigt, wodurch 4-Difluormethyl-4'-propylbicyclohexyl-4-carbaldehyd erhalten wird.

## Beispiel 3

Eine Lösung von 20 mmol 4-Difluormethyl-4'-propylbicyclohexyl-4-carbaldehyd, 20 mmol Methyltriphenylphosphonium Iodid in 200 ml THF wird bei -10°C mit 20 ml einer 1 M Lösung von KOtBu in THF versetzt. Man rührt 2 h bei Raumtemperatur und arbeitet wie üblich auf. Das Rohprodukt wird chromatographiert und umkristallisiert, wodurch 4-Difluormethyl-4'-propyl-4-vinylbicyclohexyl erhalten wird.

## Beispiel 4

10 10 mmol 4-Difluormethyl-4'-propyl-4-vinylbicyclohexyl in 100 ml THF werden in Gegenwart von 200 mg 5% Pd-C bis zum Ende der Wasserstoffaufnahme hydriert. Die Aufarbeitung erfolgt wie üblich, wodurch 4-Difluormethyl-4-ethyl-4'-propylbicyclohexyl erhalten wird.

## Beispiel 5

15

## 4'-Pentyl-4-propylbicyclohexyl-4-ol

Eine Suspension von 21,9 g Magnesiumspänen in 200 ml THF wurde auf 60°C erwärmt, und 10% einer Lösung von 80 ml Brompropan in 200 ml THF wurden zugetropft. Nach Einsetzen der Reaktion wurde der Rest der Lösung unter Rückfluß innerhalb von 30 Min. zugetropft. Es wurde eine Stunde bei 70°C nachgerührt.

20 Nun wurden 200 g 4'-Pentylbicyclohexyl-4-on in 400 ml THF gelöst und unter Rückfluß zugetropft. Es wurde 30 Min. nachgerührt. Anschließend wurde auf RT abgekühlt und mit verdünnter Salzsäure hydrolysiert.

Der Ansatz wurde in MTB-Ether aufgenommen. Die wäßrige Phase wurde abgetrennt und die organische Phase wurde noch zweimal mit Wasser gewaschen. Die wäßrige Phase wurde noch einmal mit MTB-Ether extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden mit Natriumsulfat getrocknet, filtriert und zum Rückstand eingengt, wodurch 4'-Pentyl-4-propylbicyclohexyl-4-ol erhalten wurde.

## Beispiel 6

30

## 4'-Pentyl-4-propylbicyclohexyl-3-en

236.0 g 4'-Pentyl-4-propylbicyclohexyl-4-ol, 1.5 l Toluol und 5 ml Schwefelsäure wurden zusammengegeben und 1.5 Std. unter Rückfluß am Wasserabscheider gekocht. Anschließend wurde auf RT abgekühlt, mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung und anschließend mit Wasser gewaschen. Die abgetrennte wäßrige Phase wurde mit Toluol extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden eingengt.

35 Das Rohprodukt wurde in Hexan gelöst und über eine Kieselgelsäule filtriert. Die erhaltene Fraktion wurde eingengt und einer Vakuumdestillation unterworfen, wodurch 4'-Pentyl-4-propylbicyclohexyl-3-en vom Siedepunkt 148°C bei 0.1 mbar erhalten wurde.

40 Durch Umsetzung des 4'-Pentyl-4-propylbicyclohexyl-3-en mit Thiocyanensäure und Reduktion mit Natriumborant in i-Propanol erhält man 1-Propyl-4-(4'-Pentylcyclohexyl)cyclohexanthiol.

Weitere Reaktion des Thiols mit I<sub>2</sub> in Ethanol ergibt das entsprechende Disulfid, das anschließend mit XeF<sub>2</sub> in Acetonitril zum 4'-Pentyl-4-propylcyclohexylschwefelpentafluorid umgesetzt wird.

Analog erhält man aus den entsprechenden Vorstufen die folgenden erfindungsgemäßen Verbindungen:

45

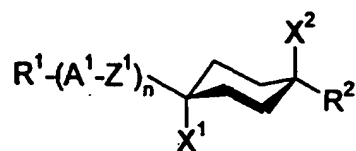
50

55

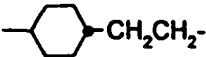


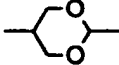

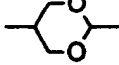
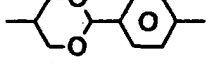
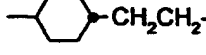
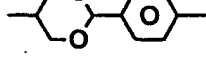

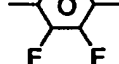
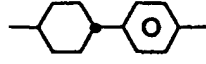
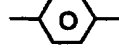
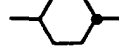
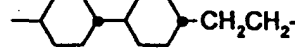
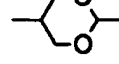
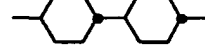
60

65





	$R^1$	$(A^1-Z^1)_n$	$X^1$	$X^2$	$R^2$
(7)	$H_2C=CH$		$CF_2H$	H	Ethyl
(8)	n-Propyl		$CF_2H$	H	Propyl
(9)	n-Pentyl		$CH_2F$	H	n-Pentyl
(10)	Ethyl		$OCHF_2$	H	$CH=CH_2$
(11)	$H_2C=CHCH_2$		$SF_4CF_3$	H	O-n-Propyl

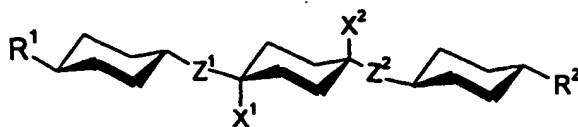
	R <sup>1</sup>	(A <sup>1</sup> -Z <sup>1</sup> ) <sub>n</sub>	X <sup>1</sup>	X <sup>2</sup>	R <sup>2</sup>
5	(12) n-Pentyl		CHF <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
	(13) n-Propyl		SF <sub>5</sub>	H	n-Propyl
10	(14) n-Pentyl		SO <sub>2</sub> F	H	CHF <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>
15	(15) n-Propyl		CF <sub>2</sub> H	H	Ethyl
	(16) n-Pentyl		CF <sub>2</sub> H	H	n-Propyl
20	(17) n-Propyl		OCF <sub>2</sub> H	H	O-n-Pentyl
25	(18) n-Pentyl		CH <sub>2</sub> F	H	CH=CH <sub>2</sub>
	(19) Ethyl		CH <sub>2</sub> F	H	n-Pentyl
30	(20) H <sub>2</sub> C=CH		SF <sub>4</sub> CF <sub>3</sub>	H	O-n-Propyl
35	(21) n-Pentyl		OCH <sub>2</sub> F	H	Ethyl
40	(22) n-Propyl		CH <sub>2</sub> F	H	OCF <sub>3</sub>
45	(23) H <sub>2</sub> C=CHCH <sub>2</sub>		CF <sub>2</sub> H	H	CHF <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>
	(24) n-Propyl		SO <sub>2</sub> F	H	CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
50	(25) n-Pentyl		H	CH <sub>2</sub> F	n-Propyl
	(26) n-Propyl		H	OCH <sub>2</sub> F	n-Propyl
55	(27) n-Propyl		H	CHF <sub>2</sub>	n-Propyl
60	(28) n-Propyl		H	OCHF <sub>2</sub>	n-Propyl

65

R <sup>1</sup>	(Z <sup>2</sup> -A <sup>2</sup> ) <sub>m</sub>	X <sup>1</sup>	X <sup>2</sup>	R <sup>2</sup>	
(29) O-Ethyl		H	SF <sub>4</sub> CF <sub>3</sub>	Methyl	5
(30) O-n-Hexyl		H	SO <sub>2</sub> F	O-n-Propyl	10
(31) n-Pentyl		H	OCHF <sub>2</sub>	O-n-Propyl	
(32) n-Propyl		H	SF <sub>5</sub> F	n-Propyl	15
(33) O-n-Pentyl		H	CHF <sub>2</sub>	Methyl	20
(34) n-Pentyl		H	CHF <sub>2</sub>	n-Pentyl	
(35) n-Propyl		H	CF <sub>2</sub> H	n-Propyl	25
(36) O-n-Pentyl		H	CF <sub>2</sub> H	n-Pentyl	30
(37) n-Propyl		H	OCF <sub>2</sub> F	n-Propyl	
(38) n-Pentyl		H	OCF <sub>2</sub> H	n-Propyl	35
(39) O-Ethyl		H	CF <sub>2</sub> H	Methyl	40
(40) O-n-Hexyl		H	CF <sub>2</sub> H	O-n-Propyl	
(41) n-Pentyl		H	CF <sub>2</sub> H	O-n-Propyl	45
(42) n-Propyl		H	SF <sub>4</sub> CF <sub>3</sub>	n-Propyl	50
(43) O-n-Pentyl		H	SO <sub>2</sub> F	Methyl	55
(44) n-Pentyl		H	CF <sub>2</sub> H	n-Pentyl	60

65

5

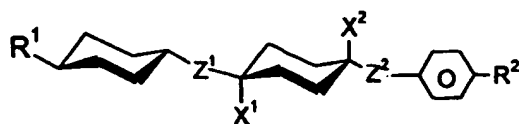


10

	R <sup>1</sup>	Z <sup>1</sup>	Z <sup>2</sup>	X <sup>1</sup>	X <sup>2</sup>	R <sup>2</sup>
(45)	O-n-Pentyl	—	—	CF <sub>2</sub> H	H	Ethyl
(46)	n-Propyl	—	—	CF <sub>2</sub> H	H	n-Propyl
(47)	n-Propyl	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	—	OCF <sub>2</sub> H	H	n-Propyl
(48)	n-Pentyl	—	-COO-	CF <sub>2</sub> H	H	CH=CH <sub>2</sub>
(49)	n-Propyl	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub> F	H	n-Propyl
(50)	O-n-Hexyl	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	—	SF <sub>5</sub>	H	O-n-Propyl
(51)	n-Pentyl	—	—	SF <sub>4</sub> CF <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
(52)	n-Propyl	—	—	SO <sub>2</sub> F	H	n-Propyl
(53)	O-n-Pentyl	—	—	CF <sub>2</sub> H	H	n-Pentyl
(54)	n-Propyl	-OOC-	—	CF <sub>2</sub> H	H	CH=CH <sub>2</sub>
(55)	n-Propyl	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	H	CF <sub>2</sub> H	CH=CH <sub>2</sub>
(56)	n-Pentyl	—	—	H	CH <sub>2</sub> F	n-Pentyl
(57)	n-Propyl	—	—	H	SF <sub>4</sub> CF <sub>3</sub>	n-Pentyl
(58)	n-Pentyl	-CF <sub>2</sub> CF <sub>2</sub> -	—	H	SO <sub>2</sub> F	n-Propyl
(59)	O-Ethyl	—	—	H	OCF <sub>2</sub> H	Methyl
(60)	n-Hexyl	—	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	H	OCF <sub>2</sub> H	O-n-Propyl
(61)	H <sub>2</sub> C=CH	—	—	H	CF <sub>2</sub> H	O-n-Propyl
(62)	n-Propyl	—	-CF <sub>2</sub> CF <sub>2</sub> -	H	CH <sub>2</sub> F	n-Propyl
(63)	O-n-Pentyl	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	—	H	SF <sub>5</sub>	Methyl
(64)	n-Pentyl	—	—	H	CF <sub>2</sub> H	n-Pentyl

60

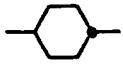
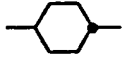
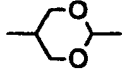
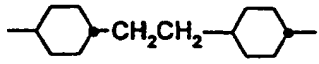
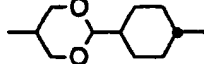
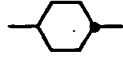
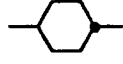
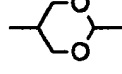
65



	R <sup>1</sup>	Z <sup>1</sup>	Z <sup>2</sup>	X <sup>1</sup>	X <sup>2</sup>	R <sup>2</sup>	
(65)	O-n-Pentyl	—	—	CF <sub>2</sub> H	H	OCF <sub>3</sub>	5
(66)	n-Propyl	—	—	CF <sub>2</sub> H	H	n-Propyl	10
(67)	n-Propyl	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	—	OCF <sub>2</sub> H	H	n-Propyl	15
(68)	H <sub>2</sub> C=CHCH <sub>2</sub>	—	-COO-	CF <sub>2</sub> H	H	CH=CH <sub>2</sub>	20
(69)	n-Propyl	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub> F	H	n-Propyl	25
(70)	O-n-Hexyl	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	—	CH <sub>2</sub> F	H	O-n-Propyl	30
(71)	n-Pentyl	—	—	CF <sub>4</sub> CF <sub>3</sub>	H	OCF <sub>3</sub>	35
(72)	n-Propyl	—	—	SO <sub>2</sub> F	H	n-Propyl	40
(73)	O-n-Pentyl	—	—	SF <sub>5</sub>	H	n-Pentyl	45
(74)	n-Propyl	-OOC-	—	CF <sub>2</sub> H	H	CH=CH <sub>2</sub>	50
(75)	n-Propyl	-OOC-	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	H	CF <sub>2</sub> H	CH=CH <sub>2</sub>	55
(76)	O-n-Pentyl	—	—	H	CH <sub>2</sub> F	n-Pentyl	60
(77)	n-Propyl	-CF <sub>2</sub> CF <sub>2</sub>	—	H	SF <sub>4</sub> CF <sub>3</sub>	n-Pentyl	65
(78)	n-Pentyl	—	—	H	SO <sub>2</sub> F	OCF <sub>3</sub>	
(79)	O-Ethyl	—	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	H	OCF <sub>2</sub> H	Methyl	
(80)	O-n-Hexyl	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub>	H	OCF <sub>2</sub> H	O-n-Propyl	
(81)	n-Pentyl	—	—	H	CF <sub>2</sub> H	O-n-Propyl	
(82)	n-Propyl	—	-CF <sub>2</sub> CF <sub>2</sub> -	H	CH <sub>2</sub> F	OCF <sub>3</sub>	
(83)	O-n-Pentyl	-OOC-	—	H	OCF <sub>2</sub> H	Methyl	
(84)	n-Pentyl	—	—	H	CF <sub>2</sub> H	OCHF <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	



5

	$R^1$	$(A^1-Z^1)_n$	$X^2$	$R^2$
10	(85)	n-Propyl		$CF_2H$ Ethyl
15	(86)	O-n-Pentyl		$CH_2F$ n-Propyl
20	(87)	n-Propyl		$CF_2H$ $CH=CH_2$
	(88)	O-Ethyl		$CF_2H$ $CH_2CH=CH_2$
25	(89)	O-n-Hexyl		$OCF_2H$ n-Propyl
30	(90)	n-Propyl		$CF_2H$ n-Propyl
	(91)	O-n-Pentyl		$CF_2H$ $OCH_2CH=CH_2$
35	(92)	n-Propyl		$SF_5$ n-Pentyl

40

45

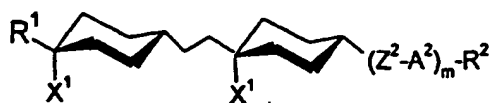
50

55

60

65

## Beispiel 93-99



	$R^1$	$(Z^2-A^3)_m$	$X^1$	$R^2$
(93)	n-Propyl		$CH_2F$	$CHFCF_3$
(94)	$H_2C=CH$		$CH_2F$	n-Propyl
(95)	n-Propyl	—	$CF_2H$	O-n-Propyl
(96)	Ethyl	$-CH_2CH_2-$	$SF_4CF_3$	F
(97)	$H_2C=CH$		$SO_2F$	O-n-Propyl
(98)	n-Pentyl		$SF_5$	n-Propyl
(99)	O-n-Propyl		$OCF_2H$	$CH=CH_2$

## Beispiel 100-106



5

	$R^1$	$(A^1-Z^1)_n$	$X^1$	$R^2$
10	(100) n-Propyl		CF <sub>2</sub>	Ethyl
15	(101) O-n-Pentyl		CFH	n-Propyl
20	(102) n-Propyl		OCF <sub>2</sub> H	CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
25	(103) O-n-Hexyl		CH <sub>2</sub> F	n-Propyl
30	(104) n-Propyl		CH <sub>2</sub> F	n-Propyl
	(105) O-n-Pentyl		OCF <sub>2</sub> H	CH=CH <sub>2</sub>
	(106) n-Propyl		SF <sub>5</sub>	Methyl

35

## Beispiel 107

40 Eine Lösung von 50 mmol Propylmethylphosphorsäure in 200 ml DMPU wird mit 50 mmol NaH bis zum Ende der Gasentwicklung gerührt. Danach kühlt man auf -20°C und leitet BrCF<sub>2</sub>H in die Lösung ein. Man rührt 18 h bei Raumtemperatur und arbeitet auf wie üblich. Das Rohprodukt wird chromatographisch gereinigt, wodurch 5-Difluormethyl-2,2-dimethyl-5-propyl-[1,3]dioxan-4,6-dion erhalten wird.

## Beispiel 108

45 Eine Lösung von 30 mmol 5-Difluormethyl-2,2-dimethyl-5-propyl-[1,3]dioxan-4,6-dion in 70 ml THF wird zu einer Suspension von 40 mmol LiAlH<sub>4</sub> in 100 ml THF getropft. Man erhitzt 2 h auf 40°C und arbeitet dann auf wie üblich. Das Rohprodukt wird chromatographisch gereinigt, wodurch 2-Difluormethyl-2-propylpropan-1,3-diol erhalten wird.

## Beispiel 109

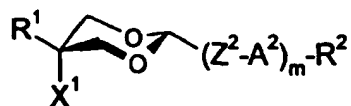
50 Eine Mischung von 25 mmol 2-Difluormethyl-2-propylpropan-1,3-diol, 25 mmol trans-4-Propylcyclohexylcarbaldehyd, 0,5 g p-Toluolsulfonsäure und 400 ml Toluol wird bis zum Ende der Wasserabscheidung am Wasserabscheider erhitzt. Die Mischung wird aufgearbeitet wie üblich und das Rohprodukt durch wiederholte Kristallisation aus n-Heptan, Ethanol oder THF gereinigt, wodurch 5-Difluormethyl-5-propyl-2-(4-propylcyclohexyl)-[1,3]dioxan erhalten wird.

55 Analog erhält man aus den entsprechenden Vorstufen die folgenden erfindungsgemäßen Verbindungen:

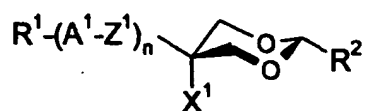
60

65





R¹	(Z²-A²) <sub>m</sub>	X¹	R²
(110) n-Propyl		CF₂H	Ethyl
(111) H₂C=CH		CF₂H	n-Propyl
(112) n-Propyl		SF₅	OCF₃
(113) n-Pentyl		CH₂F	CF₃
(114) Ethyl		CH₂F	F
(115) n-Hexyl		OCH₂F	O-n-Propyl
(116) n-Propyl		CF₂H	n-Propyl
(K 66 SmB 153 I, Δε -2.9, Δn 0.046)			
(117) n-Propyl		SO₂F	n-Propyl
(118) n-Pentyl		SF₅	n-Pentyl
(119) n-Propyl		CF₂H	CH=CH₂
(120) n-Propyl		CF₂H	O-Ethyl
(K 42 I, Δε -3.5, Δn +0.033)			
(121) n-Pentyl		SF₅	n-Propyl
(122) n-Propyl		OCF₂H	O-Ethyl



5

10

15

20

25

30

35

40

45

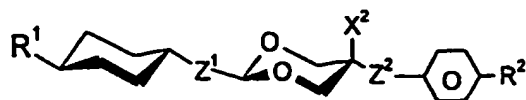
50

55

60

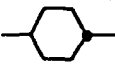
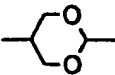
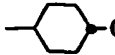
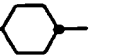
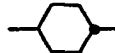
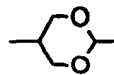
65

	$R^1$	$(A^1-Z^1)_n$	$X^1$	$R^2$
(123)	n-Propyl		$CF_2H$	Ethyl
(124)	$H_2C=CH$		$CF_2H$	n-Propyl
(125)	n-Propyl		$SF_5$	$OCF_3$
(126)	n-Pentyl		$CH_2F$	O-Ethyl
(127)	Ethyl		$CH_2F$	F
(128)	n-Hexyl		$OCH_2F$	O-n-Propyl
(129)	n-Propyl		$CF_2H$	n-Propyl
(130)	n-Propyl		$SO_2F$	n-Propyl
(131)	n-Pentyl		$CF_2H$	n-Pentyl
(132)	n-Propyl		$CF_2H$	$CH=CH_2$
(133)	n-Propyl		$SF_5$	O-Ethyl



R¹	Z¹	Z²	X²	R²
(134) O-n-Pentyl	—	—	SF <sub>5</sub>	n-Pentyl
(135) n-Propyl	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	—	SF <sub>5</sub>	CH=CH <sub>2</sub>
(136) n-Propyl	-OOC-	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	CF <sub>2</sub> H	CH=CH <sub>2</sub>
(137) O-n-Pentyl	—	—	CH <sub>2</sub> F	n-Pentyl
(138) n-Propyl	-CF <sub>2</sub> CF <sub>2</sub>	—	SF <sub>4</sub> CF <sub>3</sub>	n-Pentyl
(139) n-Pentyl	—	—	SO <sub>2</sub> F	OCF <sub>3</sub>
(140) O-Ethyl	—	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	OCF <sub>2</sub> H	Methyl
(141) O-n-Hexyl	—	—	OCF <sub>2</sub> H	O-n-Propyl
(142) n-Pentyl	—	—	CF <sub>2</sub> H	O-n-Propyl
(143) n-Propyl	—	-CF <sub>2</sub> CF <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub> F	OCF <sub>3</sub>
(144) O-n-Pentyl	-OOC-	—	OCF <sub>2</sub> H	Methyl
(145) n-Pentyl	—	—	CF <sub>2</sub> H	OCHF <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>



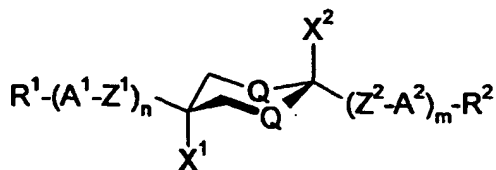
	R <sup>1</sup>	(A <sup>1</sup> -Z <sup>1</sup> ) <sub>n</sub>	X <sup>2</sup>	R <sup>2</sup>
5				
10	(146) n-Propyl		CF <sub>2</sub> H	Ethyl
15	(147) O-n-Pentyl	—	CH <sub>2</sub> F	n-Propyl
	(148) n-Propyl		CF <sub>2</sub> H	CH=CH <sub>2</sub>
20	(149) O-Ethyl	 -CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> - 	CF <sub>2</sub> H	CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
	(150) O-n-Hexyl	—	SF <sub>4</sub> CF <sub>3</sub>	n-Propyl
25	(151) n-Propyl	—	SO <sub>2</sub> F	n-Propyl
	(152) O-n-Pentyl		CF <sub>2</sub> H	OCH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>
30	(153) n-Propyl		SF <sub>5</sub>	n-Pentyl



R¹	(Z²-A²)ₘ	X¹	R²
(154) n-Propyl		CH₂F	CHFCF₃
(155) H₂C=CH		CH₂F	n-Propyl
(156) n-Propyl	—	CF₂H	O-n-Propyl
(157) Ethyl		SF₄CF₃	O-Ethyl
(158) H₂C=CH	—	SO₂F	O-n-Propyl
(159) n-Pentyl		CF₂H	n-Propyl
(160) O-n-Propyl		OCF₂H	CH=CH₂
(161) n-Propyl		SF₅	n-Propyl

## Patentansprüche

## 1. Cyclohexan-Derivate der Formel I



worin

R¹ R² H, -CN, -F, -OCHF₂, -OCF₃, -OCHF₂CF₃, -OCH₂CF₃ oder -OCF₂CF₃, einen unsubstituierten, einen mindestens einfach durch Halogen oder CN substituierten Alkylrest mit 1-12 C-Atomen, worin auch eine oder mehrere nicht benachbarte CH₂-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -O-, -S-, -CO-, , -CO-O-, -O-CO-, -O-CO-O- oder -CH=CH- so ersetzt sein können, daß Heteroatome nicht direkt verbunden sind.

X¹, X² jeweils unabhängig voneinander H, CHF₂, OCHF₂, CH₂F, OCH₂F, SF₅, SF₄CF₃ oder SO₂F in axialer Position, wobei zumindest eine der beiden Gruppen X¹ und X² nicht die Bedeutung H aufweist,

Q-CH₂- oder -O-,

A¹, A² unabhängig voneinander einen

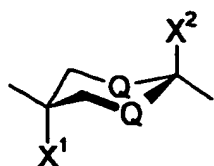
a) trans-1,4-Cyclohexylenrest, worin auch eine oder mehrere nicht benachbarte CH₂-Gruppen durch -O- und/oder -S- ersetzt sein können,

b) 1,4-Phenylene, worin auch eine oder zwei CH-Gruppen durch N ersetzt sein können,

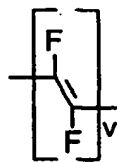
c) Rest aus der Gruppe 1,4-Bicyclo(2,2,2)-oxylen, Piperidin-1,4-diyl, Naphthalin-2,6-diyl, Decahydronaphthalin-2,6-diyl und 1,2,3,4-Tetrahydronaphthalin-2,6-diyl,

d) 1,4-Cyclohexenylen,

wobei die Reste a), b) und d) durch CN, Cl oder F substituiert sein können oder



$Z^1, Z^2$  jeweils unabhängig voneinander  $-\text{CO}-\text{O}-$ ,  $-\text{O}-\text{CO}-$ ,  $-\text{CH}_2\text{O}-$ ,  $-\text{O}-$ ,  $-\text{O}-\text{CH}_2-$ ,  $-\text{CH}_2\text{CH}_2-$ ,  $-\text{CH}=\text{CH}-$ ,  $-\text{C}\equiv\text{C}-$ , oder eine Einfachbindung,  $(\text{CF}_2)_u$  oder



2, 3 oder 4,

1, 2 oder 3

und

$n, m$  unabhängig voneinander 0, 1, 2 oder 3,

wobei

$m + n$  1, 2, 3 oder 4

bedeutet.

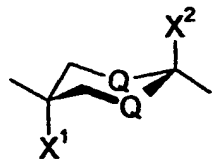
2. Cyclohexanderivate nach Anspruch 1 der Formel I, dadurch gekennzeichnet, daß  $m$  und  $n$  0, 1 oder 2 bedeuten.

3. Cyclohexanderivate nach Anspruch 1 oder 2 der Formel I, worin  $Z^1$  und  $Z^2$  unabhängig voneinander  $-\text{CH}_2\text{CH}_2-$ ,  $\text{E}-\text{CH}=\text{CH}-$ ,  $-\text{COO}-$ ,  $-\text{OOC}-$  oder eine Einfachbindung bedeuten.

4. Cyclohexanderivate nach Anspruch 1 bis 3 der Formel I, worin  $R^1$  und  $R^2$  gleichzeitig geradkettiges Alkyl oder Alkoxy mit 1 bis 10 C-Atomen bedeuten.

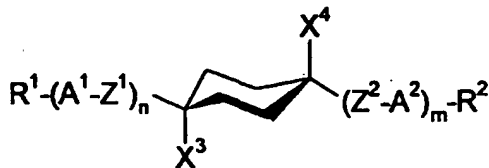
5. Cyclohexanderivate nach Anspruch 1 bis 4 der Formel I, worin  $X^1$  und/oder  $X^2$  die Bedeutungen  $\text{SF}_5$ ,  $\text{CF}_2\text{H}$  oder  $\text{CH}_2\text{F}$  annehmen.

6. Cyclohexanderivate nach Anspruch 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß mindestens eine der Gruppen  $A^1$  oder  $A^2$



bedeutet.

7. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel I, worin  $X^1$  und/oder  $X^2$   $\text{SF}_5$  bedeuten, dadurch gekennzeichnet, daß man Thiole der Formel II



II

worin

$n, m, R^1, R^2, Z^1, Z^2, A^1$  und  $A^2$  die oben angegebene Bedeutung aufweisen und

$X^3$  und  $X^4$  unabhängig voneinander H oder SH in axialer Position bedeuten, wobei  $X^3$  und  $X^4$  nicht gleichzeitig die Bedeutung H aufweisen,

einer Oxidation zu den entsprechenden Disulfiden unterzieht und anschließend mit einem geeigneten Fluorierungsmittel behandelt.

8. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 1 bis 6 als Komponenten flüssigkristalliner Medien.

9. Flüssigkristallines Medium mit mindestens zwei flüssigkristallinen Komponenten, dadurch gekennzeichnet, daß es mindestens eine Verbindung der Formel I enthält.

10. Flüssigkristall-Anzeigeelement, dadurch gekennzeichnet, daß es ein flüssigkristallines Medium nach Anspruch 9 enthält.

11. Elektrooptisches Anzeigeelement, dadurch gekennzeichnet, daß es als Dielektrikum ein flüssigkristallines Medium nach Anspruch 9 enthält.